This Page Is Inserted by IFW Operations and is not a part of the Official Record

BEST AVAILABLE IMAGES

Defective images within this document are accurate representations of the original documents submitted by the applicant.

Defects in the images may include (but are not limited to):

- BLACK BORDERS
- TEXT CUT OFF AT TOP, BOTTOM OR SIDES
- FADED TEXT
- ILLEGIBLE TEXT
- SKEWED/SLANTED IMAGES
- COLORED PHOTOS
- BLACK OR VERY BLACK AND WHITE DARK PHOTOS
- GRAY SCALE DOCUMENTS

IMAGES ARE BEST AVAILABLE COPY.

As rescanning documents will not correct images, please do not report the images to the Image Problem Mailbox.

Patent

Language

English

Accession Number

1994:173508

Reference Number

120:173508

CAplus Answer Number 11 - © 1999 ACS

Title

Preparation and formulation of 2-(2-pyridylmethylthio)benzimidazole derivatives and analogs as antiulcer agents

Inventor Name

Katano, Kyoaki; Ogino, Hiroko; Matsuhashi, Yuji; Hiranuma, Toyoichi; Tsuruoka, Takashi; Hirano, Fumiya; Yuda, Yasukatsu; Nishio, Motohiro; Machinami, Tomoya; et al.

Patent Assignee

Meiji Seika Kaisha, Ltd., Japan

Publication Source

Jpn. Kokai Tokkyo Koho, 38 pp.

Identifier-CODEN

IKXXAF

Patent Information

PATENT NO.	KIND	DATE	APPLICATION NO.	DATE
JP 02049774	A2	19900220	JP 1989-58459	19890310

Priority Application Information

JP 1988-113237 19

19880510

Abstract

The title compds. [I; R1-R4 = H, halo, (halo)alkyl, (halo)alkoxy, (un)substituted NH2, N, O, or S-contg. 5- or 6-membered heterocyclic amino; or R3R4 = (CH2)m; m=2, 3; R5 = OH or its alkali or alk. metal salt, alkoxy, (5-methoxy-2-oxo-1,3-dioxol-4-yl)methoxy, (un)substituted NH2; R6 = H, halo, alkyl, alkoxycarbonyl, acyl; X = N, (un)substituted CNH2; n = 1-3; p = 0-2], useful for treatment of stomach and duodenum ulcers, are prepd. Thus, p-ClC6H4CONHCH(CO2Et)2 was stirred 30 min with EtONa in EtOH under ice-cooling and a soln. of 5-chloromethyl-2-[(3,5-dimethyl-4-methoxy-2-pyridyl)methylthio]benzimidazole in EtOH added and then the soln. was stirred overnight at room temp. to give a di-Et malonate deriv. The latter was sapond. with 1 N aq. NaOH in EtOH to a malonic acid monoethyl ester deriv. which was decarboxylated by heating at 100° under vacuum to give I (R1 = R3 = Me, R2 = OMe, R4 = H, R5 = OEt, R6 = p-ClC6H4CO, X = N, n = 1, p = 0). I (R1 = H, R2 = OMe, R3 = Me, R4 = H, R5 = OH, R6 = p-ClC6H4CO, n = p = 1) at 1 times. 10-5 M in vitro inhibited 94.6 and 96.6% at pH 7.4 and 6.1, resp., n = 1, n = 1,

International Patent Classification

International Patent Classification, Main

C07D235-28

International Patent Classification, Secondary

C07D401-12; C07D405-00

Graphic

Document Type

Patent

Language

Japanese

Accession Number

1990:478395

Reference Number

⑲日本国特許庁(JP)

①特許出頭公開

四公開特許公報(A)

平2-49774

®Int. Cl. 5

識別記号

庁内整理番号

平成2年(1990)2月20日

明冶製菓株式会社

C 07 D 235/28 401/12

6529-4C 6742-4C

未請求 請求項の数 5 (全38頁) 審査請求

ベンズイミダゾール誘導体および抗潰瘍剤 図発明の名称

> 頭 平1-58459 ②持

頭 平1(1989)3月10日 ②出

〒30回
②昭63(1988)5月10日
③日本(JP)
③特額 昭63−113237

優先権主張

子

神奈川県横浜市港北区師岡町760番地 ⑰発 明者 片

葵品研究所内 明治製菓株式会社 神奈川県横浜市港北区師岡町760番地

@発 薬品研究所内 明冶製菓株式会社 神奈川県横浜市港北区師岡町760番地 祐 冗発 明

薬品研究所内

明治製菓株式会社 の出り類 弁理士 佐藤

荻

東京都中央区京橋2丁目4番16号

外2名

邳代 理 人 最終頁に続く

1. 発明の名称

ベンズイミダゾール誘導体および抗潰瘍剤

2. 特許請求の範囲

下記の一般式(1)で表わされるベンズ イミグソール誘導体またはその塩。

$$\begin{array}{c|c}
R^{1} \\
R^{2} \\
\hline
X \\
CH-S \\
\downarrow N \\
R^{4}
\end{array}$$
(CH₂) n CHCOR⁵
NHR⁶

(式中、R¹、R²、R³、R⁴は、同一もしく は異なっていてもよくて、それぞれ水素原子、ハ ロゲン原子、低級アルキル蕗(ハロゲン原子を含 んでもよい)、低級アルコキシ基(ハロゲン原子 を含んでもよい)または、式: - N R 7 R 8 で表 わされる基($R^{(7)}$ および $R^{(8)}$ は、同一または異な っていてもよくて、それぞれ水素原子または低級 アルキル茲を示すか、あるいは両者が互いに結合 して隣接空楽原子と共に場合によりさらに空楽原 子、放素原子または魔黄原子を含むことのある5 もしくは6眞璋を形成してもよい)を示し、ある いはR³とR⁴は両者が互いに結合して式:- $(CH_2)_m$ ーで表わされるほ(mは2または3 示す)を形成してもよく、 R^5 は水腹基、O-Mで表わされる法(Mはアルカリ金属またはアルカ り土類企属を示す)、低級アルコキシ店、(5・ メチル・2・オキソ・1。3・ジオキソール・4 - イル) メトキシは、または式: -NR⁹R¹⁰で表わされる基(R⁹、R¹⁰はR⁷、 R8と同じ意味を表わすが互いに同一または異な っていてもよい) を、R ⁶ は水岩原子、ハロゲン 原子を含んでもよい低級アルキル基、低級アルコ キシカルボニル基、またはアシル甚を、Xは空舟 原子主たは式: $-CNR^{11}R^{12}$ で表わされる基 (R¹¹およびR¹²はR⁷、R⁸と同じ意味を表わ すが見いに同一または異なっていてもよい)を、

nは1、2または3を、pは0、1または2を、 ϵ れぞれ示す。)

- 2. 請求項1記載のペンズイミダゾール誘導 体またはその塩を有効成分とする抗潰協利。
 - 3. 下記の一般式 [Ⅱ] で表わされる化合物。

$$\begin{array}{c|c}
R^{1} \\
R^{2} \\
\hline
 X \\
CH-S \\
N \\
H
\end{array}$$
(CH₂) n^Y

(式中、R¹、R²、R³、R⁴は、同一もしくは異なっていてもよくて、それぞれ水岩原子、ハロゲン原子、低級アルキル基(ハロゲン原子を含んでもよい)、低級アルコキシ基(ハロゲン原子を含んでもよい)、または式:-NR⁷R⁸で表わされる路(R⁷およびR⁸は、同一または異なっていてもよくて、それぞれ水素原子または低級アルキル路を示すか、あるいは両者が互いに結合して隣接空業原子と共に場合によりさらに空業原

ロゲン原子、低級アルキル店(ハロゲン原子を含 んでもよい)、低級アルコキシ店(ハロゲン原子 を含んでもよい) または、式:-NR⁷R⁸で表 わされる ${^{\mathbf{L}}}(\mathbf{R}^{\mathbf{7}}$ および $\mathbf{R}^{\mathbf{8}}$ は、同一または $\mathbf{R}^{\mathbf{L}}$ っていてもよくて、それぞれ水太原子または低級 アルキル基を示すか、あるいは両者が互いに結合 して隣接窒素原子と共に場合によりさらに窒素原 子、酸素原子または硫黄原子を含むことのある5 もしくは6日環を形成してもよい)を示し、ある いはR3とR4は両省が互いに結合して式:一 $(CH_2)_m$ ーで表わされる基(mは2または3 示す)を形成してもよく、Xは窒素原子または式: -CNR 11 R 12 で扱わされる場(R 11 およびR 12 は、R7、R8と同じ意味を表わすが互いに同一 または異なっていてもよい)を、nは1、2また は3を、それぞれ示す。)

5. 下記の一般式 (IV) で表わされる化合物。

子、股票原子または魔資原子を含むことのあるうもしくは6員厚を形成してもよい)を示し、あるいはR³とR⁴は両者が互いに結合して式:一(CH₂)m一で扱わされる店(mは2または3示す)を形成してもよく、Xは窒素原子または式:一CNR¹¹R¹²で扱わされる店(R¹¹およびR¹²は、R⁷、R⁸と同じ意味を扱わすが互いに同一または異なっていてもよい)を、Yはハロゲン原(11) 子、アルキルスルホニルオキシ基またはアリールスルホニルオキシ基を、nは1、2または30℃、それぞれ示す。)

4. 下記の一般式〔四〕で表わされる化合物。

$$\begin{array}{c|c}
R^{1} \\
R^{2} \\
\hline
 & \\
R^{3}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
CH-S \\
\downarrow \\
R^{4}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(CH_{2}) \\
R
\end{array}$$

 ${\bf (式巾、R^1 、R^2 、R^3 、R^4 t 、同一もしく }$ は異なっていてもよくて、それぞれ水業原子、ハ

【式中、R 5 は水酸基、O - M で表わされる甚 (M はアルカリ金属またはアルカリ土類金属を示す)、低級アルコキシ基、(5・メチル・2・オキソ・1・3・ジオキソール・4・イル)メトキシ基、または式: - N R 9 R 10 で表わされる基 (R 9 おび R 10 は、同一または異なっていてもよくて、それぞれ水為原子または低級アルキル基を示すか、あるいは両者が互いに結合して開接空気原子と比に場合によりさらに空為原子、酸素原子または破損下を含むことのあるちもしくは6日間を形成してもよい)を示し、R 6 は水満原子または改貨原子を含むことのあるちもしくは6日間を形成してもよい)を示し、R 6 は水満原子または砂ブンルギンカルボニルは、またはアシル基を、のは1、2または3を、それぞれ示す。)

3. 発明の詳細な説明

(発明の背景)

産業上の利用分野

本免明は、胃または十二指脳液病の治療剤として有用な新規なペンズイミダゾール誘導体、およびこの化合物の胃または十二指脳流瘍の治療剤と しての用途に関するものである。

従来技術

近年、州空細胞においてH*・K*で活性化される性質を有するH*・K*・ATP素eが胃酸分泌を司っていることが見いだされた。この酵素は、胃壁細胞に特異的に存在する酵素でプロトンポンプのkey酵素の役割を担い、この酵素の阻害刑が有用な胃酸分泌抑制剂となりうることが明らかにされた。このH*・K*・ATPase 阻害作用を有する化合物としては、オメブラゾール(Oacprazole)(特別昭54-141783号公租参照)、NC-1300(特別昭61-60660号公租参照)に代表されるベンズイミダゾール誘導体が挙げられる。

(免明の概要)

班 旨

本発明は、先ず胃または十二指腸液瘍の治療剤 として有用な新規なベンズイミダソール誘導体に 関するものであり、この水発明による新規化合物 は一般式 [1] で表わされるベンズイミダソール 誘導体またはその塩である。

$$\begin{array}{c|c}
R^{1} \\
R^{2} \\
\hline
 & \\
R^{3}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(O) \\
\vdots \\
CH-S \\
\hline
 & \\
R^{4}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c}
(CH_{2}) \\
NHR^{6} \\
NHR^{6}
\end{array}$$
(1)

(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 は、同一もしくは異なっていてもよくて、それぞれ水業原子、ハロゲン原子、低級アルキル基(ハロゲン原子を含んでもよい)、低級アルコキシ基(ハロゲン原子を含んでもよい)または、式: $-NR^7R^8$ で表わされる基(R^7 および R^8 は、同一または異なっていてもよくて、それぞれ水業原子または低級

本允明が解決しようとする問題点

オメプラゾールに代表されるH*+K*ー ATPaso 阻害剤およびシメチジンに代表される ヒスクミンH2受容体拮抗剤は、強い胃酸分泌抑 制作用を存するが故に、優れた治療効果を示す。 しかしながら、これらの薬剤は、完治により譲薬 剤の投与を中断すると液瘍が再発する例が多いの で抗液瘍剤としては十分とはさい難く、また化合 物の安定性にも問題があって、改良が望まれてい るのが現状である。

問題点を解決するための手段

そこで本発明者らは、再発防止効果を有し、か つ安定で長期投与が可能な抗潰瘍剤を開発するた めに鋭意研究した結果、後記の薬理試験例で示さ れるように、胃酸分泌抑制作用と胃器細胞保護作 用を併せもつアミノ酸骨格を有する新規なベンズ イミダゾール誘導体を見いだし、本発明を完成し た。

アルキル基を示すか、あるいは両者が互いに結合して隣接する窒素原子と共に場合によりさらに窒素原子、酸素原子または魔茂原子を含むことのあるうもしくは6日環を形成してもよい)を示し、あるいはR3とR4は両者が互いに結合して式:
- (CH2) m ーで表わされる基(mは2または3示す)を形成してもよく、R5は水散基、0ーMで表わされる基(Mはアルカリ金属またはアルカリ土質金属を示す)、低級アルコキシ基、(5・メチル・2・オキソ・1、3・ジオキソール・4・イル)メトキシ基、または式:

 $-NR^9R^{10}$ で表わされる $U(R^9,R^{10})$ は R^7 、 R^8 と同じ意味を表わすが互いに同一または異なっていてもよい)を、 R^6 は水煮原子、ハロゲン原子を含んでもよい低級アルキル基、低級アルコキシカルボニル基、またはアシル基を、Xは窒素原子または \mathcal{R}^{11} \mathcal{R}^{12} で表わされる \mathcal{R}^{11} \mathcal{R}^{12} で表わされる \mathcal{R}^{11} \mathcal{R}^{13} \mathcal{L}^{12} \mathcal{L}^{13} \mathcal{L}^{12} \mathcal{L}^{13} \mathcal{L}^{12} \mathcal{L}^{13} \mathcal{L}

それぞれ示す。)

本発明はまた、この新規なベンズイミダゾール 誘導体およびその塩の抗流祭剤としての用途に関 するものである。

すなわち、本発明による抗済協関は、一般式 (1)で表わされるペンズイミダゾール誘導体を たはその塩を有効成分とするものである。

さらに本見明は、上記の一般式 [1] で示される抗済気剤として有用な新規なペンズイミダゾール誘導体またはその塩の合成中間体である、下記の一般式 [II] で扱わされる化合物またはその塩にも関する。

 $(\Xi \dot{\varphi} \in \mathbb{R}^3 \setminus \mathbb{R}^2 \setminus \mathbb{R}^3 \setminus \mathbb{R}^4 \dot{\varphi} \in \mathbb{R}^4 \cap \mathbb{R}^4$ は、同一もしく は異なっていてもよくて、それぞれ水素原子、ハ

式(四)で表わされる化合物またはその塩にも関する。

(式中、R²、R²、R³、R⁴は、同一もしく は異なっていてもよくで、それぞれ水塩原子、ハ ロデン原子、岩板アルキルは(ハロゲン原子を含 人でもよい)、岩板アルコキシは(ハロゲン原子 を含んでもよい)、または式:一NR⁷R⁸で表 わされる笛(R⁷およびR⁸は、同一または異な っていてもよくで、それぞれ水塩原子または温板 フルキル路を示すか、あるいは両者が互いに結合 して異変速は、原子を含むことのあるう して異変を形成してもよい)を示し、ある いはま³に戻っては面 ロゲンな子、兵政アルギル基(ヘロゲン原子を含 んでもよい』、狂致アルコキシ芸(ハコザン草子 を含んでもよい)、または武二一NR「豆」ごごを わされる基(R⁷およびR⁸に、第一またに第二 っていてちよくて、それぞれ水果庭子または蛭老 アルキル茲を示すか、あるいは両名が互いに結合 して背接空系原子と共に場合によりさらに主義度 子、焚卓京テまたは職責原子を含むことのあるう もしくは5夏忌を形成してもよい)を示し、ある いはR^うとR^っは両着が延いに結合して式:一 (CH2) m‐であわされる基(四ピュミニは3 示す) を形成してもよく、Xは空楽菓子ミニは式: - CNR¹¹ R ¹²であわされる髪(R ¹¹ S とび宝^{1,1} は、 \mathbf{R}^T 、 $\mathbf{R}^{oldsymbol{\mathsf{S}}}$ と図じ念味を表わすが互いに頭一 または其なっていてもよい)を、Yはヘコーン葉 子、アルチルスルボニルオテシ茲またはアポール スルボニもオニシ基を、立はこ、2まだようを、 それぞれ示す。〕

また、水池明は、一数式 (型) で最わされる画 要な合式中間外の原料化合物である。下近の一を

(CH2 コーで表わられる器(中は2までエミ示す)を形成してもよく、第二章業原子まで式 ーCNR¹¹R¹²で表わられる器(足¹¹ちょでまご はR^T、R^Sと同じ意味を最わずが互いに第一ま たは異なっていてもよい)を、コニコ、2までは 3を、それそれ表す。〕

またもの的は、上記の一般式(3) で示される 抗痛等限さして有用な断視なベンズイミデザーと 誘導はまたはその傷の重要な合成中間はできる。 下記の一般式(数)で表わされる社会的まではそ の塩にも関する。

(武中、京市は水便塩、ロー巣で表わせれる革 (Mはアッカは全国またはアジカの土壌全国をデ する。1947 タロギジ基、「ランドデン」に、ポ キソ・1、3・ジオキソール・4・イル)メトキシは、または式: - NR 9 R 10 で扱わされるほ (R 9 おび R 10 は、同一または異なっていてもよくて、それぞれ水太原子または低級アルキルほを示すか、あるいは両者が互いに結合して隣接室 ボイン に、は、 と は で は で さ ら に 室 未 原子 と け に 場合に よ り さ ら に 室 未 原子 また は 庭 黄原子 を 含むことの ある 5 も しく は 6 日間を 形成しても よい) を 示し、 R 6 は 水 素原子 いロゲン原子を含んでも よい 低級アルキル は、 低級アルコキシカルボニル は、また は アシル 甚を、 の は 1、 2また は 3 を、 それぞれ 示す。)

本免明のベンズイミダゾール誘導体およびその 塩は、胃酸分泌抑制作用と胃腸細胞保護作用に優れ、低毒性でかつ安定で長期の投与が可能である。 本危明による化合物の生理活性の詳細について は、後記の実験例を参照されたい。

2・トリフルオロエチルおよび 2、2、2・トリフルオロエトキシ、2、2、3、3・テトラフルオロ・1・プロポキシ、2、2、3、3・3・ペンタフルオロ・1・プロポキシなどの(ロ)または(ハ)の基にハロゲン順子が置換した基、(ホ)アミノ、メチルアミノ、バーアミノ、ロ・ブチルアミノ、ロ・ブチルアミノ、ロ・ブチルアミノ、ロ・ブチルアミノ、などのモノおよびジ・低級アルキルアミノなどのビロリジノ、ピペリジノ、モルホリノ、ピペラジノおよびN・メチルピステンノなどの「ロリジノ」、メチルピスラジカははの「N R 7 R 8 である」とR 4 が且いに結合して下のより口など、グランクロペンテノ口およびシクロペキロノ口など、が挙げられる。

一般式 [1] の R^5 の 置換 落としては、例えば、 (イ) 水根 基、 (ロ) O N a、 O K、 O L i、 O M g $_{1/2}$ 、 O C a $_{1/2}$ 、 O B a $_{1/2}$ 、 (ハ) メト ト シ、 エト キ シ、 n・ プロポ キ シ、 イソプロポ キ シ、 n・ プト キ シ、 s e c・ プト キ シ、 tert・

(発明の具体的説明)

新規化合物

化合物の定義 (その一)

本允明による化合物は、先ず、前記の式 (1) で示されるものである。

一般式 (1) で示されるペンズイミダゾール構 導体には、ペンズイミダゾールの部分構造に由来 する互変異性体およびジアステレオマーも包含さ れる。

一般式 (1) で示される化合物の R¹、 R²、 R³、 R⁴の 置換 医として は、 例えば、 (イ) 水 点、 (ロ) メチル、エチル、 n・プロピル、イソプロピル、 n・プチル、イソプチル、 sec・プチル、 tert・プチル および n・ペンチルなどの 設 素数 1~6 個の 低級 アルキル 基、 (ハ) メトキン、エトキン、 n・プロポキン、 イソプロポキン、 n・プトキン、 sec・プトキン、 tert・プトキン および n・ペントキンなどの 炭素数 1~6 個の 低級 アルコキン 基、 (二) トリフルオロメチル、 2・フルオロエチル、 ジフルオロメチル、 2・2・

プトキシおよびn・ペントキシなどの炭素数1~6個の低級アルコキシ猛、(二) アミノ、メチルアミノ、イソプロピルアミノ、ハ・プロピルアミノ、ロ・プチルアミノ、tert・プチルアミノ、エチルアミノ、ジエチルアミノなどのモノおよびジ・低級アルキルアミノ猛ならびにピロリジノ、ピペリジノ、モルホリノ、ピペラジノおよびN・メチルピペラジノなどのちもしくは6日間の - N R 9 R 10 で表わされる猛、(ホ) (5・メチル・2・オキソ・1、3・ジオキソール・4・イル) メトキシ基、などが挙げられる。

一般式 (1) のR 6 の置換基としては、例えば、 (イ) 水素原子、(ロ) メチル、エチル、ロ・プロピル、イソプロピル、ロ・プチル、イソプチル、 sec・プチル、tert・プチルおよびロ・ペンチルなどの炭素数1~6 調の低級アルキル茲、(ハ)メトキシカルボニル、エトキシカルボニル、ロ・プロポキシカルボニル、イソプロポキシカルボニル・ロープトキシカルボニル、sec・プトキシカルボニル、tert・プトキシカルボニルおよびロ ・ペントキシカルボニルなどの炭素数1~6個の低級アルコキシカルボニル茲、(二)トリフルオロメチル、2・フルオロエチル、ジフルオロメチル、2・2・トリフルオロエチルおよび2・2・2・トリフルオロエトキシカルボニル、2・2・3・3・3・ペンタフルオロ・1・プロポキシカルボニルなどの(ロ)または(ハ)のほにハロゲン原子が置換した基、(ホ)ホルミル、アセチル、ブルピオニルおよびブチリルなどの炭素数1~6個の低級脂肪族アシル基、ならびに芳香族アシル基例えばペンソイル、ロ・クロルペンソイル、ロ・メトキシベンソイル、ロ・アミノベンソイルなどのアロイル基、などが挙げられる。

一般式 $\{1\}$ の X の置換基としては、例えば $\{1\}$ 空 A 原子、 $\{\alpha\}$ $\{\alpha\}$

るという点で化合物 [1] の合成中間体として重要である。

一般式 [I] および (II) における、式中の R¹、R²、R³、R⁴、Xおよびnは、一般式 [1] において定義されたと同等の意義を有する。一般式 [II] のYの置換基としては、例えば、 (イ) 塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などのハロゲン原子、 (ロ) メクンスルホニルオキシ、エクンスルホニルオキシなどの武波アルキルスルホニルオキシ基、 (ハ) ベンゼンスルホニルオキシ、ロ・トルエンスルホニルオキシなどのアリールスルホニルオキシ基、などが挙げられる。

一般式 $\{N\}$ における、式中の R^{5} 、 R^{6} および n は、一般式 $\{1\}$ において定義されたと同等の意義を有する。

水発明の化合物の塩としては、 要理的に許容される適当な酸との酸付加塩が挙げられる。例えば、 塩酸、臭化水素酸、酸酸、リン酸、硝酸などの無 酸酸および半酸、酢酸、プロピオン酸、コハク酸、 プリコール酸、乳酸、リンゴ酸、酒石酸、クエン

化合物の定義 (その二)

また、本允明による新規化合物には、一般式 (1)で表わされる化合物の中間体として重要で ある前記の一般式(II)、一般式(III)および一 般式(IV)で示される化合物、ならびにその塩も 含まれる。

本発明による化合物(1)は、ベンズイミダゾール環の5位にアミノ酸骨格の新規な置換基を有することを主要な特色とするものであるところ、本発明による化合物(日)は、そのベンズイミダゾール環の5位にアミノ酸骨格を導入すれば化合物(1)を与えるという点で化合物(1)の合成中間体として重要である。本発明による化合物(回)は、これをその反応性誘導体に変換すれば(OH-Y)化合物(日)を与えるという点で化合物(目)の中間原料として重要である。

本允明による化合物 (IV) は、ベンズイミダゾール環の5位にアミノ酸骨格の置換基を有しており、そのベンズイミダゾール環の2位に所定のベンジル型方否環を導入すれば化合物 [1] を与え

酸、マレイン酸、フェニル酢酸、安息香酸、サリチル酸、メタンスルホン酸、トルエンスルホン酸などの有機酸、ならびにアスパラギン酸、グルタミン酸などのアミノ酸、との塩が半げられる。

化合物の製造

水発明の化合物 [1]、化合物 [I]、化合物 (II)、化合物 (II) および化合物 (IV) は、このベンズイミダ ソール環構造の形成ないし導入、アミノ酸骨格の形成ないし導入なうびに単原性および 2 環性 (R および R 4 に依存)のピリジン環あるいはアニリン環 (Xに依存)の形成ないし導入に関して合口的的な任意の方法によって合成することができる。

好適な合成点の具体例を示せば、下記の通りである。

1)化合物(1)の合成

を発明の一般式(1)の化合物またはその機は 低々の方法で製造することができるが、ローリの 場合は主に下記のA法およびB法に示す方法によ り合成することができる。

A注:一般式 [1]

$$\begin{array}{c|c}
R^{1} \\
R^{2} \\
\hline
X \\
CH-S \\
\downarrow N \\
R^{4}
\end{array}$$
(CH₂) n^Y

(式中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、X、Y および n の定表は前記した通りである)で表わされる化合物またはその塩に、下記の式(V)

(式中、R¹³は低級アルコキシ茲を示し、R⁶の 定義は前記した通りである)で表わされる2・ア ミノマロン設ジエステル誘導体を反応性の塩とし て作用させ、ついで脱エステル化し、競炭設の後、 必要によりR⁵の定義内の変換を行なうことによって、p=0のスルフィド型化合物〔1 a〕(式

ついで、総合生成物を部分加水分解することによって脱モノエステル化し、減圧下で加熱することによって脱炭酸して、目的化合物を、カルボン酸エステルとして、あるいは必要によりこれを公知の方法にしたがって加水分解してカルボン酸として、または種々のアミドとして、反応液から常とにより、例えば溶媒抽出、再結晶、クロマトグラフィーなどの公知の精製手段により、水発明に含まれる化合物 [1 a] を採取することができる。

あるいは、化合物(II)と化合物(V)の反応性の塩の縮合反応物を、加水分解によってジカルボン酸としてから脱炭酸して、目的化合物(la)をモノカルボン酸として、また必要により公園の方法のしたがってエステル化さらにアミド化することにより同様に化合物(la)をカルボン競送の体体として、得ることができる。

中、 R^1 、 R^2 、 R^3 、 R^4 、 R^5 、 R^6 、X および R^6 、 R^6 ないの定義は前記した通りである)を製造することができる。

具体的には、上記の化合物(目)と化合物(V)の反応性の塩との縮合反応は、例えばメタノール、エクノール、アセトン、テトラヒドロフラン、N・N・ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキンドなどの有機溶媒中あるいはこれらの溶媒の混合溶媒中、Oで~150℃、好ましくは室温~100℃、の温度範囲で無水条件下で行なうことが好ましい。この化合物(V)の反応性の塩としては、例えばナトリウム、カリウムなどのアルカリ企属塩が挙げられる。

B法:一般式 [IV]

(式中、 R^{-5} 、 R^{-6} 、nの定義は前記に示す通り である)で表わされる化合物またはその塩に、下 記の一般式(VI)

$$\begin{array}{c|c}
R^{1} \\
R^{2} \\
X \\
C H - Z \\
R^{4}
\end{array}$$
(VI)

(式中、 Z は、 ハロゲン原子、 アルキルスルホニルオキシまたはアリールスルホニルオキシ甚を示し、 \mathbb{R}^{-1} 、 \mathbb{R}^{-2} 、 \mathbb{R}^{-3} 、 \mathbb{R}^{-4} および X の定義は前足した辿りである)で表わされるでベンジル型方が19を作用させることにより、同様に $\mathbb{P}=0$ のスルフ(下型化合物、 \mathbb{F}_{-1})を合成することができ

5.

上記の化合物 [VI] の Z の選換基としては、例えば (イ) 塩素原子、臭素原子、ヨウ素原子などのハロゲン原子、 (ロ) メタンスルホニルオキシ、エタンスルホニルオキシなどの低級アルカンスルホニルオキシ (ハ) ペンゼンスルホニルオキシ、p・トルエンスルホニルオキシなどのアリールスルホニルオキシ はくが挙げられる。 化合物 [IV] の塩としては、例えばナトリウム、カリウムなどのアルカリ金属塩が挙げられる。

化合物 (IV) またはその塩を化合物 (VI) と縮合させる反応は、例えばメタノール、エタノール、アセトン、テトラヒドロフラン、N。N・ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキンドなどの親水性有機溶媒中あるいはこれらの溶媒と水との起合溶媒中、Oで~150で、好ましくは室温~100で、の温度範囲で、塩基の存在下で行なうことが好ましい。この際に使用される塩基としては、例えば水酸化ナトリウム、水酸化カリウムなどのアルカリ金属水酸化物、炭酸水素ナトリウム、

化合物(1 a)の酸化反応は、例えばベンゼン、クロロホルム、メチレンクロライド、メタノール、エタノール、酢酸、ギ酸、水あるいはこれらの混合溶媒中、p=1の場合においては1~2当量、がましくは1~1.2当量、の酸化剤を用いて、またp=2の場合においては2~3当量、がましくは2~2.5当量、の酸化剤を用いて、-30℃~60℃、がましくは-10℃~10℃にて、5分~3時間で終了する。この際使用される酸化剤としては通常スルフィド質の酸化に用いられる酸化剤が通当であり、例えば過酢酸、過酸化水素、トリフルオロ過酢酸、m・クロロ過安息透酸、メク過ョウ煮酸ナトリウムなどが挙げられる。

反応終了後、溶故抽出、再結晶、クロマトグラフィーなどの公知の分離精製手段により本発明に含まれる化合物(Ib)(p-1)および(lc)(p-2)を採収することができる。

2)化合物(目)の合成

本元明に含まれる一般式(${\bf G}$)(${\bf A}$ 中、 ${\bf R}^4$ 、 ${\bf R}^2$ 、 ${\bf R}^3$ 、 ${\bf R}^4$ 、 ${\bf X}$ 、 ${\bf Y}$ およびnの定義は前記

炭酸水素カリウム、炭酸ナトリウム、炭酸カリウムなどのアルカリ金属炭酸塩、トリエチルアミン、ビリジンなどの有機アミン等が挙げられる。反応は通常1~6時間で完結する。

上記のAまたはB法などによって得られる化合物 (la)またはその塩を酸化することにより、下記に示すように p = 1 のスルキンド型化合物 (lb) および p = 2 のスルホン型化合物 (lc)を製造することができる。

した通りである)で送わされる化合物またはその 塩は、硅々の方法で製造することができるが、例 えば次に示す方法が適当である。

(1c)

すなわち、化合物 [Ⅱ] は、一般式 [Ⅲ] で表 わされる化合物またはその塩に、

アルコール性水酸基を基Y (定義は前記) に変換させることのできる試験、たとえば塩化チオニル、オキシ塩化リン、D・トルエンスルホン酸クロライドなどのハロゲン化物を作用させることにより、製造することができる。

$$\begin{array}{c|c}
R^{1} \\
R^{2} \\
\hline
 & \\
R^{3}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
CH - S \\
\hline
 & \\
R^{4}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
CH_{2} \\
\hline
 & \\
CH_{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
CH_{2} \\
\hline
 & \\
CH_{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
CH_{2} \\
\hline
 & \\
CH_{2}
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
CH_{2}
\end{array}$$

反応は、通常、例えばクロロホルム、メチレンクロライド、メタノール、エタノールなどの行政 冷媒中あるいはこれらの混合溶媒中において、 -20℃~100℃、好ましくは-20℃~空温、 の温度範囲で、30分~2時間で終了する。

反応終了後、常謀抽出、再結品、クロマトグラフィーなどの公知の分離精製手段により、本発明に含まれる化合物 (I) を採取することができる。
3)化合物 (II) の合成

本発明に含まれる一般式 $\{\Pi\}$ (式中、 \mathbb{R}^{1} 、 \mathbb{R}^{2} 、 \mathbb{R}^{3} 、 \mathbb{R}^{4} 、 \mathbb{X} および \mathbb{R}^{3} の定義は前記した通りである)で表わされる化合物またはその塩は、種々方法で製造することができるが、例えば次に示す方法が挙げられる。

すなわち、化合物(皿)は、下記の一般式(MI) (式中、nの定義は前記した通りである)で表わ される化合物(MI)またはその塩に、ベンジル型 方香扇(MI)を作用させることにより、製造する ことができる。

4)ペンズイミダゾール環の形成

本発明の一般式(四)で表わされる化合物の原料となる化合物(NII)および本発明の特徴である 5位にアミノ酸骨格の新規な環境基を導入した重要中間は(IV)の2・メルカプトペンズイミダゾール誘導体、さらに、化合物(IV)の原料となる 化合物(ロ)(後記)の2・1・3・ペンソゼレージアゾール誘導体は、経々の方法で製造することができるが、割えばカー1の場合には次の方法が適当である。

4-1)化合物 (国) の合成

一般式(M)(式中、カー1を示す)で表わされる2・メルカプト・5・ヒドロキシメチルベンズイミグソール誘導体は、公知の方法(例えば、特別昭54-46782号、特別昭61-145152号公投登項)および特額昭63-113237号明朝書(本願出額人の出種)に記載の方法に共じて、メチル・3、4ージアミノ安息香放24の、のドに京す方法で含成することができる。

HS
$$\stackrel{N}{\longrightarrow}_{H}$$
 $\stackrel{(CH_2)}{\longrightarrow}_{n} \stackrel{OH}{\longrightarrow}_{R}$ $\stackrel{R^1}{\longrightarrow}_{R^4}$ $\stackrel{(CH_2)}{\longrightarrow}_{n} \stackrel{OH}{\longrightarrow}_{H}$ $\stackrel{(CH_2)}{\longrightarrow}_{n} \stackrel{OH}{\longrightarrow}_{H}$ $\stackrel{(EH)}{\longrightarrow}_{H} \stackrel{(EH)}{\longrightarrow}_{H} \stackrel{(EH)}{$

化合物(VI)またはその塩を化合物(VI)と縮合させる反応は、化合物(IV)と化合物(VI)と の縮合反応の反応条件に準じて行なうことができる。

反応終了後、溶媒抽出、再結晶、クロマトグラフィーなどの公知の分離精製手段により、 本発明に含まれる化合物 (皿) は採取される。

すなわち、化合物(M)は、1に二額化設当を 作用させてベンズイミダゾール体2とし、ついて 遠元することにより物便に調製される。 $\{-2\}$ 化合物(M)および北合物(M)の合成

(VI)

本発明に含まれる一般式 (IV) の化合物またはその塩は、V.G.Pesin 等 (Khia.Geterosiki.Soedin.1987(5).950)の方法に準じて、下記の一般式 (VII) (式中、n=1を示し、R⁵およびR⁶の定義は印記した通りである) で表わされる化合物 (VII) またはその塩より以下に示す方法で合成される。

$$S \stackrel{\text{N}}{=} N \qquad (CH_2) \stackrel{\text{n} \text{CHCOR}^5}{=} \frac{H_2S}{NHR^6}$$

$$\begin{pmatrix} H_2N & (CH_2) & CHCOR^5 \\ H_2N & NHR^6 \end{pmatrix} \xrightarrow{\text{CS}_2} \qquad (CH_2) \stackrel{\text{n} \text{CHCOR}^5}{=} NHR^6$$

(IV)

さらに、化合物(VII)の2、1、3・ベンソゼレナジアソール誘導体は、V.G.Pesin 等(Khia. Geterosiki.Socdin.1967(5).950)の方法およびRen.Yuda等(Dalian Gongxueyuan Xuebao.1985、24(2).62)などの方法に常じて、5・プロモメチル・2、1、3・ベンソゼレナジアソール3に、化合物(V)を作用させ、化合物(RX)(式中、n=1を示し、R⁶およびR¹³の定義は前記した通りである)とし、ついで説エステル化し、説訳被後、必要に応じてR⁵の定義内で変換を行なうことにより合成することができる。

$$S \stackrel{N}{=} N \stackrel{(CH_2)}{\longrightarrow} n \stackrel{C}{=} (COR^{13}) \stackrel{2}{\longrightarrow} NHR^6$$

すなわち、上記の化合物3と化合物 (V) の反応性の塩との縮合反応は、化合物 (I) と化合物 (V) の反応性の塩との縮合反応の反応条件に準して行なうことができる。ついで脱モノエステル化し、加熱域圧下脱炭酸した後、必要により公知の方法にしたがって脱エステル体またはN-買換あるいは異置換のアミド体に更換し、脱俣及することにより、反応表から常法により水発明に含ま

れる化合物 (N) の中間原料である化合物 (ロ) を採取することができる。常法による採取は、到えば、溶収抽出、再結晶、クロマトグラフィーなどの公知の情製手段により達成される。

n = 2または3の場合には、上記に示した方法 に単して、各々製造することができる。

5)ペンジル型芳香環の形式

(E [7] 九野一

$$\begin{array}{c|c}
R^{1} \\
R^{2} \\
\hline
 & X \\
CH-OH \\
R^{4}
\end{array}$$
(Via)

(式中、 $\mathbf{R}^{(1)}$ 、 $\mathbf{R}^{(2)}$ 、 $\mathbf{R}^{(3)}$ 、 $\mathbf{R}^{(4)}$ および \mathbf{X} の定表 は前記した通りである) で表わされるピリジンは あるいはアニリン頃は、それぞれ次のように製造される。

すなりち、シブロベンテノ環まだはシブロベキセノ環を有する工程性ピリジン、ア・ヒドロデン・2、メー、プロベンデノビリジン誘導体または

8・ヒドロキシキノリン誘導体は、公知の方法 (例えば、特開附60-178890号、特開附 61-17589号、特開昭61-148122 号公和参照)および特徴昭63-35539号明 組書(本願出願人の出願)に記載の方法に準じて、 合成することができる。

単環性ピリジンは、公知の方法(例えば、特別 昭59-59662号公報登照)にしたがって同 化合物すなわち2・ピリジルメクノール誘導体、 を合成することができる。

また、N・置換のアニリン誘導体は、公知の方法 (例えば、特別昭62-33139号公報登照) にしたかって同化合物すなわち、2・(N・置換) ペンジルアルコール誘導体を合成することができる。

化合物(VI a)は、そのアルコール性水酸基に 対する塩化チオニル、オキシ塩化サン、ロ・トル エンスルホン酸クロライドなどのハロゲン化物の 反応により、反応性誘導体(VI b)として、合成 中間体として用いることができる。

ボキシメチルセルロースまたはその塩、アラビアゴム、ボリエチレングリコール、シロップ、ワセリン、グリセリン、エクノール、プロピレングリコール、クエン酸、塩化ナトリウム、亜硫酸ソーフ、リン酸ナトリウムなどが挙げられる。

集制中における M免明の化合物の合行量はその 制形に応じて異なるが、通常全組成物中1~70 重量%、対ましくは5~50重量%、環文である。 製剤店の具体例は後記の実施例に示した通りである。

水金明の化合物の基性については、例えば抗散 場作用の実験に用いた一般式(1)($\mathbf{R}^{(1)}=\mathbf{x}$ チル基、 $\mathbf{R}^{(2)}=\mathbf{x}$ トキシ基、 $\mathbf{R}^{(3)}=\mathbf{x}$ チル基、 $\mathbf{R}^{(4)}=\mathbf{x}$ の \mathbf{x} の

ト党明の化合物を用いた抗議協制の投与量は、 用法、患者の年齢、性別、症状の程度などを考慮 して通宜決定されるが、通常、成人に対して1.13

化合物の有用性/抗潰瘍剤

一般式(1)で示される化合物またはその塩を 主成分として含有する抗潰瘍剤は、主として経口 または非経口投与(例えば筋注、静注、皮下投与、 直勘投与、経皮投与など)、好ましくは経口投与、 することができ、巣剤として軽口または非軽口役 与に適した経々の初形で使用される。例えば、そ の用途に応じて、錠剤、カプセル剤、顆粒剤、散 剤、丸剤、細粒剤、トローチ錠などの経口剤、注 射剤、直腸投与剤、油脂性坐剤、水溶性坐剤など のいずれかの製剤形態に凋裂することができる。 これらの各種製剤は、通常用いられている観形剤、 增量剂、结合剂、湿潤化剂、崩壊剂、表面活性剂、 超滑剂、分散剂、设衡剂、保存剂、溶解辅助剂、 防腐剤、蟾味蛸臭剤、無緒化剤、安定化剤などを 用いて常法により製造することができる。使用可 能な無毒性の上記添加物としては、例えば、乳質、 果館、ブドウ館、でん粉、ゼラチン、炭酸マグネ シウム、合成ケイ酸マグネシウム、タルク、ステ アリン殷マグネシウム、メチルセルロース、カル

当りり、3~30g/kgとするのがよく、これを 1日1回または数回に分けて投与することができ ェ

実 験 例

下記は、水池明の化合物について実施例、試験 例および製剤例を挙げて詳しく説明したものである。これらの例は単なる実例であって本発明を限 定するものではなく、本発明の範囲を逸貌しない 範囲で経々の変形および修正が可能であることは 書うまでもない。なお、以下の実験例中のNMR データは40 NMHzNMRによる測定データを 用い、TMSを基準としたる値(ppm)を示した。 A:製剤例

製制例1 (淀別の1錠当りの配合例)

ZZ NIPI Z	
実施例8 (後記) の化合物	15 = 6
ก ย	49. 2mg
デンプン	3 U 32
ポリピニルピコピドン	5 3%
森品質セルコース	13 =8
コロイドシリカ	1. 2 18
ステアリン酸マグネシウム	(). O = 6
	4b 123 as

<u>製剤例2</u>(カプセル剤の1カプセル当りの配合例)

2	5	a g
1 0	0	eg ·
1	3	• g
1	0	og
	2	a g
1 5	0	, sg
	1 0	25 100 13 10 2

· B: 合成例

公当例1 <u>5 - ヒドロキシメチル・2 · メルカブ</u> トペンズイミダソール

(a) 3、4・ジアミノ安息各酸メチル16、6 gをN、N・ジメチルホルムアミド50mlに溶解 し、二硫化炭素30mlを加えて窒温で一晩慣件する。 反応終了後、反応液を減圧下没縮し、 低位に ジエチルエーテルを加えて得られる肝出物をジエ チルエーテルで洗浄後、乾燥することにより、 5 ・メトキシカルポニル・2・メルカプトペンズイ ミグゾール18、8gを得る。 NMR (DMSO-db) &:

- 3.86(3H, s), 7.20(1H, d), 7.69(1H, d), 7.77(1H, m), 12.77(2H, br. s).
- (b) (a)で得られたち・メトキシカルボニル・2・メルカプトペンズイミダゾール10.48を無水テトラヒドロフラン200町に懸濁させ、良く復拝しながら水素化リチウムアルミニウム3.8 8を少しずつ加えて、室温にて3-4時間反応させる。反応終工チルと水の混合溶媒に懸濁させ、冷切し、酢酸エチルと水の混合溶媒に懸濁させ、冷切下に塩酸酸性にて折出する結晶を消取し、乾燥する。さらに、酢酸エチル舶出層は食塩水で洗涤を留立し、クロロホルム・酢酸エチル(1:1)で結晶化することにより、土に得られた結晶とでわせて、5・ヒドロキシメチル・2・メルカプトベンズイミブゾール6.66gを得る。

NMR (DMSO + d₆ : CDC 1₃ - 1 : 5) 5₁₁ :

4. 63 (2H, s), 7. 10 (1H, s),
7. 11 (1H, s), 7. 21 (1H, s),
12. 15 (1H, s), 12. 17 (1H, s)

NMR (DMSO-d₆: CDCl₃-1:1)

ô_C:

62.6(t).106.9(d).

103.0(d),119.9(d).

130.3(s).131.3(s).

135.6(s).166.9(s).

多名例 $2 = \frac{5 + \{2 + カルボキシ・<math>2 + \{p + 2\}\}$ ロルベンソイル $\}$ アミノエチル $\} + 2$ 、 $\{1, 3 + 2\}$

ベンゾゼレナジア<u>ソール</u>

(a) p・クロルベンソイルアミノマロン酸ジエチル37.5gを乾燥したN.N・ジメチルホルムアミド250割に溶解し、水冷ドで50%水器化ナトリウム5.024gを加え、宝温で約1時間反応させる。ついで、この反応液を冷却し、5・ブロモメチル・2.1、3・ベンソゼレナノア

ソール33gを加えて室温で1.5時間反応させる。反応終了後、反応被を1.5リットルの水に注ぎ、得られる折出物を水およびジエチルエーテルにてよく沈浄し、乾燥して、5・【2.2・ピス(エトキシカルボニル)・2・(p・クロルベンソイル) アミノエチル】・2.1.3・ベンソゼレナジアソール48.3gを得る。

- 2. 3/3 (5 H. t) . 3. 91 (2 H. s) .
 4. 35 (4 H. m) . 7. 13 (1 H. d d) .
 7. 31 (1 H. b r. s) . 7. 43 (2 H.
 d) . 7. 48 (1 H. b r. s) . 7. 65
 (1 H. d) . 7. 72 (2 H. d) .
 E 1 M S : m / z 5 0 9 (M* + 1)
- (b) (a)で得られたち・(2、2・ピス(エトキシカルボニル)・2・(p・クロルベンソイル) フミノエチル)・2、1、3・ベンソゼレナジア ソール24gをN、N・ジメチルボルムアミド 40の単に高麗し、これに4%、N±0月4の利 (b) (a)で得るれたち、N±0月4の利

応させる。反応終了後、減圧下追縮し、残道を水400mに溶解して酢酸エチルで洗浄後、6N. HClでpH1.5に料盤し、折出する精晶を浮取し、水でよく洗浄し、乾燥することにより、ほ紀化合物18.818を得る。

NMR (DMSO-d6) 8:

3. 15-3. 25 (2H)、4. 80 (1H.m)、7. 47 (2H, d)、7. 52 (1H, d)、7. 7-7. 75 (2H)、7. 80 (2H, d)、8. 89 (1H, d)。
EIMS: m/z409 (M*+1)

B号例3. 5・(2・エトキシカルボニル・2・(p・フロルベンソイル) アミノエチル)・2.

1. 3・ベンソゼレナジアソール

1.5 · (2 · カルボキシ・2 · (p · クロルベンソ(ル) アミノエチル) · 2 · 1 · 3 · ベンソゼレナジアソール2 · 2 1 g を的和塩酸エクノール2 i) i) 引に溶解し、室温で1時間反応させる。反応の子後、減圧下点縮乾竭し、酢酸エチルで抽出し、酢酸エチルで抽出し、酢酸エチル醤を水および飽和炭酸水煮ナトリ

ウム水溶液で数回洗冷後、無水硫酸マグネシウム で乾燥する。溶媒を留去し、ジエチルエーテル 酢酸エチルで粘晶化することにより、ほ紀化合物 2. 0gを得る。

NMR (CDC1₃: CD₃OD=5:1) δ:
1. 29 (3H. t), 3. 36 (2H, dq)
4. 25 (2H, q), 5. 11 (1H, q),
7. 40 (2H, d), 7. 50 (1H, d),
7. 61 (1H, br. s), 7. 72 (2H, d), 7. 76 (1H, d), 3. 50 (1H, d),

F D M S : m / z 4 3 7 (M* + 1) 参考例4 <u>5 · (2 · カルバモイル・2 · (p ·</u>

クロルベンソイル) アミノエチル) · 2. 1. 3 ペンソゼレナジアソール

5 · (2 · カルボキシ 2 · (p · クロルベンソイル) アミノエチル) · 2 · 1 · 3 · ベンソゼレナジアソール3 · 6 gを塩化メチレン5 0 al に 基満し、水冷ドトリエチルアミン1 · 5 mlおよび クロルぎ酸イソプチル1 · 3 mlを加え、室温で約

3月分間反応させる。

ついで、これにアンモニア水20mlを水冷下加えて、室温でさらに2.5時間反応させる。反応終了後、折出する沈澱を摂取し、炭酸水素ナトリウムドロ波がよび水、塩化メチレンにて洗浄後、延慢することにより、機能化合物2.24gを得る。

NMR (DMS0-d₆:CDC1₃=5:1)

3. 10-3. 29 (2H, m)、4. 82 (1H, m)、7. 10-7. 85 (5H);
3. 25 (1H, m)、8. 69 (1H, m)。
EIMS: m/z 40S (M*+1)

参考例5 5-(2-(N, N・ジメチルカルバ
モイル)・2-(p・クロルベンソイル) アミバ
エチル1・2. 1、3・ベンソゼレナジアソール
5 (2・カルボキシ・2・(p・クロルベンソイル)
ソイレ・アミノエチル)・2. 1、3・ベンソゼ

レナジア / = ル2、20gを塩化メチレン30町

に基準し、大冷デトリエチルアミンD、92町な

よびクロルぎ駅イソプチルり、90 町を加え、室温で約30分間反応させる。ついで反応液を冷却し、50 %ジメチルアミン水溶液10 町を加え、室温で3時間反応させる。反応終了後、反応液を水および飽和炭酸水塩ナトリウム水溶液にて洗浄液、無水錠酸マグネシウムで乾燥して、溶媒を留出する。得られた残渣から酢酸エチルで結晶化することにより、機配化合物1、5 gを得る。NMR (CDC13) 3:

2. 96 (3H. s)、2. 97 (3H. s)、
3. 23 (2H. dq)、5. 46 (1H. q)、
7. 22 (1H. d)、7. 35 (1H. d)、
7. 39 (2H. d)、7. 52 (1H. s)、
7. 72 (2H. d)、7. 75 (1H. d)。
E1MS: m/z436 (M*+1)

3号網6 5 + (2 + 7セチルアミノ・2 + エト
キシカルポニルエチル)・2. 1. 3・ベンソゼ

(4) おりな火点化ナトリウムと、44gを乾燥 したN、N・ジメチルドルムアミダンの制に基準

レナジアゾール

。特別平2-49774(14)

し、水冷下アセチルアミノマロン酸ジエチル
8. 04gをN, N・ジメチルホルムアミド30
■1に溶解した溶液を加え、室温で約1時間反応させる。反応液を冷却し、これに5・プロモメチル・2, 1, 3・ベンソゼレナジアゾール9, 93gを加え、室温で1時間反応させる。反応終了後、冷水500mlに注ぎ、析出する結晶を沪取し水洗、ジエチルエーテル洗した後、乾燥することにより、5・(2・アセチルアミノ・2, 2・ピス(エトキンカルボニル)エチル)・2, 1, 3・ベンソゼレナジアゾール12, 0gを得る。

NMR (CDC13) 8:

1. 32 (6 H. t) . 2. 07 (3 H. s) .

3. 80 (2 H. s) . 4. 31 (4 H. m) .

6. 64 (1 H. s) . 7. 14 (1 H. d d) .

7. 48 (1 H. s) . 7. 71 (1 H. d) .

FDMS: m/z413 (M*+1)

(b) (a)で得られた5・〔2・アセチルアミノ・
 2、2・ピス(エトキシカルボニル)エチル〕・
 2、1、3・ペンソゼレナジアソール8、248

2・カルボキシ・2・エトキシカルボニルエチル)・2、1、3・ベンソゼレナジアゾール6、53 gをN、N・ジメチルホルムアミド13町に溶解し、100℃で約1時間加熱する。反応終了後、反応液を延圧下濃縮し、緩査を酢酸エチルにで独立る。酢酸エチル値を水洗、さらに割削炭水流を上りウム水溶液および食塩水で洗浄後、無水、破酸マグキシウムで充量し、溶塩を配量した後、メリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロホルム:酢酸エチル=10:1~5:1)により精製して、機能化合物4、92gを得る。

NMR (CDC13) &:

1. 26 (3 H. t) . 2. 0 2 (3 H. s) .
3. 25 (2 H. dq) . 4. 22 (2 H. q) .
4. 97 (1 H. m) . 6. 1 U (1 H. d) .
7. 29 (1 H. d d d) . 7. 55 (1 H. d)
7. 75 (1 H. d) .
E I M S : m / z 3 4 1 (M*)

をエクノール150mlおよびN,N・ジメチルホ ルムアミド25mlに溶解し、水冷下1N.

NMR (CDC13: DMS0-d6-10:1)

1. 30 (3H, t), 2. 05 (3H, s),
3. 77 (2H, q), 4. 28 (2H, m),
6. 94 (1H, s), 7. 21 (1H, dd),
7. 54 (1H, s), 7. 70 (1H, d),
FDMS: m/z 385 (M*+1)

(c) (b)で得られた5 · (2·アセチルアミノ・

ま考例7 5・(2・アセチルアミノ・2・カル ポキシエチル)・2、1、3・ペンソゼレナジア ソール

参考例6の(a) で得られた5・(2・アセチルアミノ・2、2・ピス(エトキシカルボニル)エチル)・2、1、3・ペンソゼレナジアソール12gをエタノール100mlおよびN、N・ジメチルホルムアミド20mlに容好し、1N

NaOH89町を加えて60~65℃で1.5時間反応させる。反応終了後、反応被を環端範囲し、水100町に溶解する。水器を酢酸エチルで洗が後、1R120(H^{*})のレジンでpH2.2とし、レジンを除去した後、海液を減圧下濃縮すると、結晶が折出する。析出した結晶を浮取し、水洗後乾燥することにより、様紀化合物4.54をそれる。

NMR (CDC1₃: DMS0- d_6 = 10:1) s:

1, 98 (3H, s), 3, 25 (2H, dq) 4, 88 (1H, m), 6, 90 (1H, d), 7. 38 (1 H, d) . 7. 62 (1 H, s) . 7. 72 (1 H, d) .

EIMS: m/z313 (M*)

5・(2・アセチルアミノ・2・カルボキシエチル)・2・1・3・ペンソゼレナジアゾール
2・5gを塩化メチレン40町に溶解し、氷冷下トリエチルアミン1・45町およびクロルぎ酸イソブチル1・1町を加え、室温で30分~1時間反応させる。ついで、冷却下アンモニア水18町を加えて、室温で約1時間反応させる。反応終了後、空号例4と同様に後処理して、操紀化合物2・21gを得る。

NMR (DMSO-d6) 6:

1.77 (3H, s), 3.01 (2H, dq) 4.59 (1H, sext.), 7.48 (1H, d), 7.63 (1H, s), 7.72 (1H, d), 8.12 (1H, d),

3. 20 (2H) . 3. 43-3. 51 (1H) . 5. 23 (1H, q) . 6. 46 (1H, d) . 7. 35 (1H, d) . 7. 60 (1H, s) . 7. 74 (1H, d) . EIMS: m/z395 (M*+1)

EIMS:m/ 2 3 9 5 (M + 1)

写片例 1 0 2 · ヒドロキンメチル・4 · (3 · メチル・2 · プテニルオキシ) ピリジン

(1) 2・メチル・4・ニトロピリジンN・オキシド1、548をプレニルアルコール1 Uml、2・プラノン20mlに溶解し、ヘキサメチルホスホロアミド2mlおよび炭酸カリウム2、768を加えて、65℃で2日間別熱する。反応終了後、沿加し、不溶物を沪別し、反応戒を解散エチルで抽出する。不溶物を洗浄した洗戒も併せて解散エチル番を水洗後、無水硫酸マグネシウムで乾燥して、低生濃縮する。得られる緩液をシリカゲルカラムフロマトグラフィー(解散エチル:エクノールー1の:1)にて精製することにより、2・メチル・4・(3・メチル・2・プテニルオキシ)ビリコン・イキシド1、318を得る。

EIMS:m/z312 (M* +1) 谷号例9 <u>5・{2・アセチルアミノ・2・{N.</u> N・ジ (n・プロピル) カルバモイル} エチル}

· 2. 1. 3·ペンソゼレナジアソール

5・(2・アセチルアミノ・2・カルボキシエチル)・2・1・3・ベンソゼレナジアソール

1・34gを塩化メチレン20mlに溶解し、水冷下トリエチルアミン0・75mlおよびクロルぎ酸イソプチル0・68mlを加え、室温で45分間反応させる。ついで冷却下、ジ(n・プロピル)アミン1・35mlを加えて、室温で1時間反応させる。反応終了後、酢酸エチルで抽出し、数回水洗した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、溶成を減圧下がよする。得られた残渣からジイソプロピルエーテルで結晶化することにより、ほ記化合物1・5gを得る。

NMR (CDC13) &:

0. 78-0. 86 (6H), 1. 38-1. 58 (4H), 1. 98 (3H, s), 2. 93-3. 08 (3H), 3. 10-

NMR (CDC13) 5:

1.70 (3H, s), 1.83 (3H, s), 2.53(3H, s), 4.52(2H, d), 5. 44 (1H. t) . 6. 71 (1H. m) . 6.78(1H, d).8.50(1H, d). (b) (a)で得られた2・メチル・4・(3・メチ ル・2・プテニルオキシ) ピリジンN・オキシド 1、16gに無水酢酸3割を加え、100~ 11つでで1時間加熱する。反応終了後、冷却し、 メタノール10mlおよびピリジン2mlを加えて、 室温で30分間撹拌する。反応液を減圧下降筋炎 別し、酢酸エチルで抽出する。酢酸エチル酱を飽 和実験水素ナトリウム水溶液および負塩水で洗浄 後、無水碗線マグネシウムで乾燥し、宿以を留去 する。作られる残血をシリカゲルカラムクロマト プラフィー (クロロホルム:メクノール=100) 1) にて精製することにより、2・アセトキシメ チル・4 ・ (3・メチル・2・プテニルオキシ) ピリジンちのり報を得る。

NMR (CDC13) 5.

- 1. 76 (3H, s), 1. 81 (3H, s),
 2. 16 (3H, s), 4. 57 (2H, d),
 5. 16 (2H, s), 5. 46 (1H, m),
 6. 74 (1H, dd), 6. 87 (1H, d)
 8. 39 (1H, d),
- (c) (b)で得られた2・アセトキシメチル・4・(3・メチル・2・プテニルオキシ)ピリジン470mgをメタノール5mlに溶解し、皮酸カリウム330mgを加えて室温で30分間反応させる。反応終了後、水冷下、水0. pmlを加え、同温で30分間役律する。反応液を減圧下濃縮乾固し、塩化メチレンで抽出する。抽出層を水および食塩水で洗浄後、無水阪酸マグネシウムで乾燥し、溶עを留去する。得られる残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(酢酸エチル:n・ヘキサン・2・1)にて精製することにより、標記化合物2・ヒドロキシメチル・4・(3・メチル・2・プテニルオキシ)ピリジン320mgを得る。NMR(CDC13) δ:
- 1.76 (3H, s), 1.81 (3H, s),

4. 56 (2 H, d) . 4. 70 (2 H, s) .
5. 46 (1 H, m) . 6. 73 (1 H, dd) .
6. 76 (1 H, d) . 8. 35 (1 H, d) .
EIMS: m/z193 (M*)

参考例11 <u>2・ヒドロキシメチル・4・シクロ</u> プロピルメトキシピリジン

(a) 2・メチル・4・ニトロピリジンN・オキシド2. 31gをシクロプロピルカルピノール 15mlおよび2・プタノン30mlに溶解し、ヘキサメチルホスホロアミド3mlと皮酸カリウム 4. 14gを加え、65℃で66時間加熱投作する。皮応終了後、冷却し、不溶物を除去後、酢酸エチルにて抽出する。参考例10(a)と同様に後処理し、精製することにより、2・メチル・コ・シクロプロピルメトキシピリジンN・オキシド1.90gを得る。

NMR (CDCl₃) δ:

0. 37 (2H, m), 0. 70 (2H, m), 1. 27 (1H, m), 2. 59 (3H, s), 3. 82 (2H, d), 6. 70 (1H, dd),

6. 78 (1H, d), 8. 16 (1H, d). (b) (a)で得られた2・メチル・4・シクロプロ ピルメトキシピリジンN・オキシド1.3gに無 水酢酸3g|を加え、100~110℃で1時間加 私以作する。反応終了後、冷却し、メタノール 10mおよびピリジン4mを加えて、室温で1時 | 川祝拝する。反応被を越圧下退縮乾閒し、塩化メ チレンで抽出する。抽出質を約和炭酸水差ナトリ ウム水溶液および水で洗浄後、無水酸酸マグネシ ワムで乾燥し、溶媒を留去する。得られた残濫の アセテート体をメクノール20町に浴解し、炭酸 カリウムの、9gを加え、室温で30分間反応さ せる。反応終了後、参考例10(c)と同様に後 処理し、精製することにより、ほ記化合物2・ヒ ドロキシメチル・4・シクロプロピルメトキシピ リジンち20gを得る。

NMR (CDC13) &:

- 0.36(2H, m), 0.59(2H, m), 1.27(1H, m), 1.90(1H, br.
- s) 3 87 (2H, d) 4, 70 (1H,

- s), 6, 72 (1 H, dd), 6, 76 (1 H,
- d), 8, 34 (1H, d).

EIMS: m/z178 (M* -1)

実施例1: 5・ヒドロキシメチル・2・【(3. 5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル) メ チルチォ】ベンズイミダゾール

- (a) (3.5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル)メタノール3.34gを塩化メチンン40回に浴解し、~15℃で塩化チオニル3.55回を加え、~10~~5℃で約20分間反応させる。反応終了後、反応液を減圧下濃縮延固し、室温で低低させることにより、2・クロロメチル・3.5・ジメチル・4・メトキシピリジン塩酸塩2.23gを得る。
- (6) 5・ヒドロキシメチル・2・メルカプト ベンズイミグゾール1、8gをエクノール20日 に懸濁し、氷冷下108火酸化ナトリウム水溶液 2回を加えて溶解し、室温にてさらに1つ分間復 作の後、(a) で得られた2・プロロイチル・3、 5・ジスチル・4・メトキシピリブン塩便塩

2: 23gを加え、70℃で約1時間加熱液律する。反応終了後、折出した塩を除去後、溶媒を留去し、塩化メチレン・酢酸エチル(1:2)にて洗浄して減圧下乾燥後、機配配合物3.1gを得る。

NMR (CDC13) &:

2. 28 (3 H. s) . 2. 33 (3 H. s) .
3. 79 (3 H. s) . 4. 37 (2 H. s) .
4. 78 (2 H. s) . 7. 19 (1 H. d d) .
7. 50 (1 H. d) . 7. 54 (1 H. s) .
8. 26 (1 H. s) .

火統例2: <u>5・クロロメチル・2・((3.5</u> - ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル) メチ ルチオ] ベンズイミグソール

実施例1で得られた5・ヒドロキシメチル・2・ ((3、5・ジメチル・4・メトキシ・2・ビリジル)メチルチオ]ペンズイミダゾール2、96gを、塩化メチレン60回に懸滅し、水冷下で塩化チオニル1、18回を加え、同温にて約30分間反応させる。反応終了後、飽和炭酸水

スナトリウム水溶液を加えて塩化メチレンにて機 出する。塩化メチレン脳を飽和食塩水で洗浄し、 阪酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を留去すること により、機記化合物 2. 85 g を得る。 NMR (CDC13) δ :

2. 28 (3 H. s) 、2. 33 (3 H. s) 、
3. 79 (3 H. s) 、4. 38 (2 H. s) 、
4. 72 (2 H. s) 、7. 21 (1 H. d) 、
7. 50 (1 H. d) 、7. 55 (1 H. s) 、
8. 26 (1 H. s) 。

実施例3: 2·((3,5·ジメチル・4・メ トキシ・2・ピリジル)メチルチオ)・5·(p -トルエンスルホニルオキシメチル)ペンズイミ ダゾール

実施例1で得られた5・ヒドロキシメチル・2・ ((3,5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル)メチルチオ]ペンズイミダゾール1.02gを、塩化メチレン20mに懸腐し、水冷下p・トルエンスルホニルクロライド650msおよびピリジン300ulを加え、同温にて約

3 0 分間反応させる。反応終了後、実施例 2 と同様に後処理し、シリカゲルカラムクロマトグラフィー (クロロホルム: メタノール=50:1) により特製して、構記化合物 1.38 g を得る。NMR (CDC13) δ:

2. 26 (3 H, s), 2. 33 (3 H, s), 2. 36 (3 H, s), 3. 78 (3 H, s), 4. 70 (2 H, s), 4. 75 (2 H, s), 7. 23~7. 29 (3 H, m), 7. 56 (1 H, s), 7. 38~7. 96 (3 H, m), 8. 22 (1 H, s),

実施例4: 5・(2・エトキシカルボニル・2
 ・(p・クロルベンソイル) アミノエチル)・2
 ・((3、5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル) メチルチオ) ベンズイミダソール

(a) 金属ナトリウム200 曜を乾燥したエタ ノール40回に冷解後、氷冷下でロ・クロルベン ソイルアミノマロン酸ジエチル2、63 変を加え、 坐基にて30分間機能する。これに氷冷下で5 · クロロメチル・2 · ((3,5 · ジメチル・4

メトキシ・2・ピリジル)メチルチオ)ベンズイミダゾール2・78gを乾燥エクノール20回に 溶解して加え、室温にて一晩反応させる。反応終了後、塩を除去後、溶媒を留去して塩化メチレンにて抽出する。塩化メチレン階を飽和食塩水で洗がし、硫酸マブネシウムで乾燥後、溶媒を減圧下留去する。得られた残液をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール・100:1)により精製して、5・【2・2・ピス(エトキシカルボニル)・2・【0・クロルベンゾイル)アミノエチル】・2・【(3・5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル)メチルチオ】ベンズイミダゾール1・5gを得る。

NMR (CDCI₃) δ:

1. 31 (6H. t) 、2. 27 (3H. s) 、
2. 31 (3H. s) 、3. 78 (3H. s) 、
3. 86 (2H. s) 、4. 31 (4H. q) 、
4. 33 (2H. s) 、6. 82 (1H. dd) 、
7. 20 (1H. s) 、7. 25 (1H. m) 、
7. 39 (2H. d) 、7. 69 (2H. d) 、

8. 12(1H, bd), 8. 26(1H, s), 12. 75(1H, bs).

(b) (a)で行られたち・〔2,2・ピス (エトキシカルポニル)・2・〔ロ・クロルベンソイル) アミノエチル]・2・〔(3,5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル) メチルチオ] ベンズイミグゾール1、0gをエクノール16 ml に溶解し、水冷下で1N水酸化ナトリウム水溶液16 mlを加えて、室温で1、5時間投作する。反応終了後、pH5~6で反応液を減圧下濃縮してエクノールを除去後、塩酸酸性にで折出する結晶を沪収し、水洗後、乾燥することにより5・〔2・カルポキシ・2・エトキシカルポニル・2・〔ロ・クロルベンゾイル) アミノエチル〕・2・〔(3,5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル) メチルチオ〕ベンズイミダゾール820 mg を行る。

NMR (DMSO - d_6 : CDC l_3 = 10:1) δ :

1. 25 (3H, t), 2. 34 (3H, s),

2. 38 (3H, s), 3. 76 (2H, ABq.), 3. 92 (3H, s), 4. 24 (2H, m), 4. 91 (2H, s), 5. 0 = 5. 8 (1H, bs), 6. 99 (1H, d), 7. 27 (1H, s), 7. 45 (1H, d), 7. 48 (2H, d), 7. 73 (2H, d), 8. 04 (1H, s).

(c) (b) で得られたち・【2・カルボキシ・2・エトキシカルボニル・2・(p・クロルベンソイル) アミノエチル】・2・【(3、5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル) メチルチオ】ベンズイミダゾール770 嘘を、破圧下100でで一般反応させた後、反応物をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=50:1) により精製して、5・【2・エトキシカルボニル・2・【p・クロルベンゾイル) アミノエチル】・2・【(3、5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル) メチルチオ】ベンズイミダゾール510 嘘を得る。

NMR (DMSO - d 6 : CDC 1 3 = 5 : 1)

5:

1. 22 (3H, t)、2. 23 (3H, s)、
2. 30 (3H, s)、3. 24 (2H, m)、
3. 75 (3H, s)、4. 15 (2H, m)、
4. 63 (2H, s)、4. 74 (1H, m)、
7. 04 (1H, t)、7. 33 (1H, s)、
7. 35 (1H, d)、7. 40 (2H, d)、
7. 33 (2H, d)、8. 14 (1H, s)。

天徳州5: 5- (2・カルボキシ・2・(p・
クロルベンゾイル) アミノエチル)・2・((3. 5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル) メ
チルチオ) ベンズイミダゾール

(a) 実施例4(b)で得られる5・(2・カルボキシ・2・エトキシカルボニル・2・(ロ・クロルベンソイル)アミノエチル)・2・((3・5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル)メチルチオ)ペンズイミグソール300 収を、水5 コに基高し、水冷下で1N水酸化ナトリウム水溶液5 コを加え、80℃で約3~4時間攪拌した後、さらに宝温で一晩反応させる。反応終了後、塩酸

酸性にて折出する結晶を沪取し、水洗後乾燥することにより、5・〔2、2・ジカルポキシ・2・〔p・クロルベンソイル〕アミノエチル〕・2・〔(3、5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル)メチルチオ〕ベンズイミダソール21 U 取を得る。

NMR (DMSO - d 6) 6:

2. 20 (3H. s), 2. 27 (3H. s),
3. 1-3. 3 (1H. m), 3. 61 (1H.
s), 3. 72 (1H. s) 3. 73 (3H.
s), 4. 65 (2H. s), 6. 81 (1H.
t), 7. 10 (1H. s), 7. 28 (1H.
d), 7. 52 (2H. d), 7. 75 (2H.
d), 8. 16 (1H. s), 8. 88 (1H.
d).

(b) (a) で得られたち・【2、2・ジカルボキシ 2・(p・クロルベンソイル) アミノエチル)・2・【(3、5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル) メチルチオ) ベンズイミグソール2日0収を、減圧ド100でで約7~3時間

反応させ、さらに室温で2~3時間乾燥させることにより、嫌記化合物130gを得る。

NMR (DMSO - dg) 5:

2. 21 (3H, s), 2. 28 (3H, s), 3. 22 (2H, dt), 3. 2-3. 8 (1H, m), 3. 73 (3H, s), 4. 65 (2H, s), 4. 66 (1H, bs), 7. 10 (1H,

t), 7. 34 (1 H. d), 7. 39 (1 H.

t), 7, 46 (2H, d), 7, 83 (2H,

d) 、8. 15 (1H, s) 、8. 74 (1H, 🍞:

火粒例6: 5・【2・カルバモイル・2・【p ・クロルベンソイル】アミノエチル】・2・

[<u>(3,5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリ</u> ジル) メチルチオ] ペンズイミダソール

実施例4で得られた5・ (2・エトキシカルポニル・2・ (p・クロルベンゾイル) アミノエチル)・2・ ((3,5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル) メチルチオ) ベンズイミダゾール550 wを、エタノール10 mlに溶解し、アン

モニア水20回を加えて、室温で約8時間反応させる。反応終了後、反応液を減圧下環縮乾固して塩化メチレンにて抽出する。塩化メチレン脳を設和食塩水で洗浄後、硫酸マグネシウムで乾燥し、冷燥を留去することにより、機配化合物480g

NMR (DMSO · d 6) 8:

2. 19 (3 H. s) . 2. 26 (3 H. s) .
3. 13 (2 H. m) . 3. 72 (3 H. s) .
4. 64 (3 H. b s) . 7. 11 (1 H. t) .
7. 3-7. 4 (1 H. m) . 7. 48 (2 H. d) . 7. 76 (1 H. d) . 7. 83 (2 H. d) . 8. 15 (1 H. s) . 8. 60 (1 H. d) .

実施例7: 5・{2・エトキシカルボニル・2
 - (p・クロルベンソイル) アミノエチル}・2
 - ((3、5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル) メチルチオ】ベンズイミダゾール

実施例5で得られた5 · (2 · カルボキシ·2 · (p · クロルベンソイル)アミノエチル)・2

- 【(3.5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル)メチルチオ】ベンズイミダゾール260 配を、塩化水素エタノール溶液10回に溶解し、80℃で約2時間反応させる。反応終了後、反応液を減圧下で濃縮を固し、残渣に飽和炭酸水煮ナトリウム水溶液を加えて塩化メチレンにて抽出する。塩化メチレン温を食塩水で洗浄後、硫酸マグキシウムで乾燥し、溶塩を留去する。ほられた残益をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メクノール=100:1)により精製して、減配化合物185配を得る。

NMRスペクトルデータは、実施例4の化合物 のスペクトルデータと一致していた。

火焼例名: <u>5・ヒドロキシメチル・2・((3</u> ・メチル・4・メトキシ・2・ピリジル)メチル チオトペンズイミダソール

 (a) 2・ヒドロキシメチル・3・メチル・4・メトエシビリジン2、20gを塩化メチレン20
 (d) 3材し-15ででN、N・ジメチルボルムで まどは、ロ5割および塩化チオニル2、41 町を 加え、室温で約40分間反応させる。反応終了後、 反応液を減圧下濃縮乾間し、室温で乾燥させるこ とにより、2-クロロメチル・3-メチル・4-メトキシピリジン塩酸塩2、64gを得る。

(b) 5・ヒドロキシメチル・2・メルカプトペンズイミダゾール2、16gをエタノール24mlに懸濁し、水冷下10N、水酸化ナトリウム水溶液2、4mlを加えて溶解し、室温にてさらに10分間復粋の後、(a)で得られた2・クロロメチル・3・メチル・4・メトキシピリジン塩酸塩2、64gを加え、80℃で約1時間加熱復粋する。反応終了後、折出した塩を除去後、溶質を留去し、得られる残血をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノールー20:1~10:1)にて精致することにより、は記化合物3、63gを得る。

NMR (CDC13: DMS0-d6-10:1)
8:

2. 28 (3H, s), 3. 93 (3H, s), 4. 57 (2H, s), 4. 75 (2H, s),

- 特別 平2-49774 (20)

6.84(1H, d), 7.21(1H, dd), 7.50(1H, d), 8.36(1H, d),

東範例9: 5・クロロメチル・2・((3・メ チル・4・メトキシ・2・ピリジル) メチルチオ)
ベンズイミダゾール

実施例8で得られた5・ヒドロキシメチル・2
- ((3・メチル・4・メトギシ・2・ピリジル)
メチルチオ] ベンズイミグソール1.898を塩
化メチレン20mに懸濁し-10℃にてN、N・ジメチルホルムアミド0.1mlおよび塩化チオニル0.79mlを加え間温にて約1時間反応させる。
反応終了後、反応液を減圧下濃縮乾固し、ジエチルエーテルでスラリー洗し炉取した後、乾燥することにより、傾記化合物の塩酸塩2.11gを得る。

NMR (DMSO-d6) 5:

2. 31 (3H. s), 4. 10 (3H, s), 4. 88 (2H, s), 4. 97 (2H, s), 7. 34 (1H, d), 7. 54 (2H, m), 7. 64 (1 H. s)、8. 70 (1 H. d)。 火統例10: 5 · (2 · エトキシカルポニル・ 2 · (p · クロルベンソイル) アミノエチル) · 2 · ((3 · メチル・4 · メトキシ・2 · ピリジ ル) メチルチオ) ペンズイミダソール

(a) 60%水素化ナトリウム465配を乾燥N.
N・ジメチルホルムアミドラ町に懸濁し、氷冷下
p・クロルベンソイルアミノマロン酸ジエチル
3.76gをN.N・ジメチルホルムアミド10
町に溶解した液を加え、10~15℃にで約1時
間投控する。この反応液を冷却し、水冷下5・クロリメチル・2・【(3・メチル・4・メトキシ・2・ピリジル)メチルチオ】ベンズイミダソール塩酸塩1.48gをN.N・ジメチルホルムアミド20町およびジイソプロピルエチルアミン
0.69町に溶解した液に流加し、同温で1時間、10~15℃で2時間健性後、きらに室温にて一晩反応させる。反応終了後、酢酸エチルにて抽出し、酢酸エチルバを水および飽和食塩水でよく洗巾し無水碗酸マグネシウムで乾燥後、溶媒を減圧

下留去する。得られた残准をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノールー100:1~50:1)により精製して、5・(2・2・ピス (エトキシカルボニル)・2・(p・クロルベンソイル)アミノエチル)・2・(3・メチル・4・メトキシ・2・ピリジル)メチルチオ)ベンズイミダソール1、57gを得る。

NMR (CDC1 q) 6:

1. 32 (6 H. t) . 2. 25 (3 H. s) .
3. 86 (2 H. s) . 3. 91 (3 H. s) .
4. 32 (4 H. q) . 4. 33 (2 H. s) .
5. 76 (1 H. d) . 6. 81 (1 H. d d) .
7. 17 (1 H. d) . 7. 18 (1 H. s) .
7. 39 (1 H. m) . 7. 40 (2 H. d) .
7. 69 (2 H. d) . 8. 11 (1 H. b r. s) .

(b) (a)で得られたち、「2、2、ピス (エトキシカルボニル)、2、(p・クロルベンソイル) アミノエチル)、2、((3、メチル、4、4) キシ 2・ピリジル)メチルチオ)ベンズイミグソール640 agをエタノール10 alに溶解し水冷下1N、水酸化ナトリウム水溶液10 alを加えて、室温で1、5時間投作する。反応終了後、反応液を1N、HClで中和し減圧下漁縮後、pH5~6にて折出する結晶を沪取し水洗、乾燥することにより、5・【2・カルボキシ・2・エトキシカルボニル・2・【p・クロルベンソイル】アミノエチル】・2・【(3・メチル・4・メトキシ・2・ピリジル)メチルチオ】ベンズイミグソール540 agを得る。

NMR (DMSO-d6) 5:

1. 19 (3H, t)、2. 20 (3H, s)、
3. 65(2H, ABq)、3. 87 (3H, s)
4. 18 (2H, m)、4. 66 (2H, s)、
6. 78 (1H, d)、6. 97 (1H, d)、
7. 08 (1H, s)、7. 29 (1H, d)、
7. 53 (2H, d)、7. 72 (1H, s)、
7. 74 (2H, d)、8. 26 (1H, d)。
(c) (b)で得られた5・(2・カルボキシ・2・

エトキシカルボニル・2・(p・クロルベンソイル)アミノエチル】・2・((3・メチル・4・メトキシ・2・ピリジル)メチルチオ)ベンズイミダソール515mgをN。N・ジメチルホルムアミド5mlに溶解し、100℃で約20分間反応させる。反応終了後、反応液を減圧下濃縮蛇園して、得られる残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム:メタノール=50:1)により精製して、5・(2・エトキシカルボニル・2・(p・クロルベンソイル)アミノエチル】・2・((3・メチル・4・メトキシ・2・ピリジル)メチルチオ】ベンズイミダソール520mgを得る。

NMR (CDC13) &:

1. 30 (3H, t), 2. 26 (3H, s),
3. 36 (2H, m), 3. 91 (3H, s),
4. 23 (2H, ABq), 4. 36 (2H, s)
5. 06 (1H, m), 6. 56 (1H, d),
6. 78 (1H, d), 6. 94 (1H, d),
7. 29 (1H, s), 7. 38 (2H, d),

2. 27 (3H, s)、4. 58 (2H, s)、4. 76 (2H, s)、4. 90 (2H, q)、7. 11 (1H, d)、7. 15 (1H, d)、7. 42 (2H, m)、8. 36 (1H, d)。
TEMM 12: 5-クロロメチル・2・((3・メチル・4・(2, 2, 2・トリフルオロエトキシ)・2・ピリジル(メチルチオ) ベンズイミダゾール

実施例11で得られた5・ヒドロキシメチル・2・(13・メチル・4・(2, 2, 2・トリフルナロエトキシ)・2・ピリジル1メチルチオ)
 ペンズイミダソール3、45gを塩化レチレンものalに懸濁し氷冷下N、N・ジメチルホルムア

7.44(1H.d), 7.66(2H.d), 8.27(1H.d).

実施例11: <u>5・ヒドロキシメチル・2・(</u>
(3・メチル・4・(2、2、2・トリフルオロエトキシ)・2・ピリジル1 メチルチオ) ベンズ

- (a) 2・ヒドロキシメチル・3・メチル・4・(2, 2, 2・トリフルオロエトキシ) ピリジン2、78gを塩化メチレン50mlに溶解し、室温で塩化チオニル0、96mlを加え、約30分間加熱遠流させる。反応終了後、反応液を減圧下濃縮乾固し、室温で乾燥させることにより、2・クロロメチル・3・メチル・4・(2, 2, 2・トリフルオロエトキシ) ピリジン塩酸塩3、40gを得る。
 - (b) 5・ヒドロキシメチル・2・メルカフトベンズイミダソール2.168をエタノール24ml に無濁し、水冷下10N.水酸化ナトリウム水溶液2.4mlを別えて溶解し、室温にてさらに10分間収作の後、(a)で得られた2・クロロメチ

ミドリ、12mlおよび塩化チオニル1、19mlを加え同品にて30分間、さらに5~10で約1時間反応させる。反応終了後、反応液を減圧下退縮乾間し、ジエチルエーテルで粉末とし、スラリー洗し河収した後、乾燥するこにより、標記化合物の塩酸塩3、36gを得る。

NMR (DMSO-d₆) &:

2. 27 (3H, s), 4. 73 (2H, s), 4. 85 (2H, s), 4. 86 (2H, q), 7. n9 (1H, d), 7. 20 (1H, dd), 7. 42 (1H, m), 7. 53 (1H, s), 8. 32 (1H, d),

実施例13: 5・(2・エトキシカルボニル・2・(p・クロルベンソイル) アミノエチル)・2・(3・メチル・4・(2, 2, 2・トリフルオロエトキシ)・2・ピリジル) メチルチオ)
 ベンズイミグソール

実施例10と同様に5・クロロメチル・2・ (13・メチル・4・メトキシ・2・ピリジル) (チルセナ) ペンマイミグソール塩酸塩に代えて 5・クロロメチル・2・(13・メチル・4・ (2. 2. 2・トリフルオロエトキシ)・2・ピ リジル】メチルチオ】ペンズイミダゾール塩酸塩 をp・クロルベンゾイルアミノマロン酸ジエチル イド塩酸塩1,23gを得る。 ナトリウム塩と反応させ、アルカリ加水分解の後、 脱皮酸することにより、裸記化合物を得る。 NMR (CDC13) 8:

1.30(3H, t), 2.32(3H, s), 3. 38 (2H, m) . 4. 25 (2H, q) . 4. 39 (2H, s), 4. 44 (2H, q), 5. 05 (1,H, m), 6. 60 (1H), 6. 75 (1H), 6. 95 (1H), 7. 38 (2H.d), 7.67 (2H.d), 8.25 -8.40(2H).

実施例14: 5・ヒドロキシメチル・2・(2 ・ (N, N・ジメチルアミノ) ベンジルチオ) ベ ンズイミダソール

(a) 2.(N. N・ジメチルアミノ)ベンジル アルコール0、91gを塩化メチレン6町に溶解 し、水冷下塩化チオニル1.31町を加え、室温

7. 48 (1H, dd).

実施例15: 5-クロロメチル・2・〔2・ (N. N・ジメチルアミノ) ベンジルチオ) ベン ズイミグゾール

実施例14で得られた5・ヒドロキシメチル・ 2.(2.N、N・ジメチルアミノベンジルチオ) ベンズイミダソールより、実施例12と同様に反 応させることにより、嫉紀化合物を得る。

NMR (CDC13) 8:

2.96(6H.s), 4.38(2H.s), 4. 70 (2H. s), 7. 14-7. 30 (4 H. m), 7. 40-7. 52 (3H. m). 実施例16: 5・【2・エトキシカルボニル・ 2 · (p · クロルベンソイル) アミノエチル) · 2 · [2 · (N, N · ジメチルアミノ) ベンジル ナオ] ベンズイミダゾール

(a) 実施例10の(a) と同様に5-クロロメ チル・2・((3・メチル・4・メトキシ・2・ ピリジル)メチルチオ】ペンズイミグソール塩酸 塩に代えて5・クロロメチル・2・〔2・(N。

で約40分間反応させる。反応終了後、反応被を 越圧下濃縮乾悶し、室温で乾燥させることにより、 2.(N. N・ジメチルアミノ)ペンジルクロラ

(b) 5・ヒドロキシメチル・2・メルカプトベ ンズイミダソール1.08gをエタノール12町 に懸濁し、水冷下10N. 水酸化ナトリウム水溶 液1.2mを加えて溶解し、室温にてさらに10 分間収拌の後、 (a) で得られた2 - (N, N - ジメ尹ルアミノ)ペンジルクロライド塩酸塩 1. 23gを加え、同型で約1時間撹拌する。反 応終了後、折出した塩を除去後、溶媒を留去し、 得られる残血をシリカゲルカラムクロマトグラフ ィー(クロロホルム:メタノールー20:1~゜ 10:1)にて特徴することにより、ほ紀化合物 1. 50gを得る。

NMR (CDC13) 5:

2. 93 (6H. s), 4. 36 (2H. s), 4.73 (2H. s), 7.11-7.28 (4H, m), 7.39-7.42(2H, m),

N・ジメチルアミノ) ベンジルチオ] ベンズイミ ダゾール900agをp・クロルベンソイルアミノ マロン酸ジエチルナトリウム塩と反応させ、後処 理し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマト グラフィー (クロロホルム: 酢酸エチルー100: 1~50:1) により精製して、5・〔2.2・ ピス (エトキシカルポニル)・2・(ロ・クロル ベンソイル) アミノエチル】・2 · 〔2 · (N. N・ジメチルアミノ) ベンジルチオ) ベンズイミ ダソール820mgを得る。

MR (CDC13) 8:

1.31 (6H, m), 2.72 (6H, m), 3.83(2H, s), 4.30(6H, m), 6. 77 (1 H. d) . 6. 9-7. 3 (5 H. m), 7, 39 (2H, d), 7, 4-7, 5 (2H. m), 7.67(2H.d). (b) (a)で得られた5 · (2, 2 · ピス (エトキ シカルボニル) ・2 · (p · クロルベンソイル) アミノエチル)・2・(2・(N、N・ジメチル アミリ) ペンジルチオ) ペンズイミグソール

365 mkを実施例10の(b)と同様にエタノール中でアルカリ加水分解し、pH4~5にて折出する結晶を頂取し水洗、乾燥することにより、5・{2・カルボキシ・2・エトキシカルボニル・2・(p・クロルベンソイル) アミノエチル 3・2・{2・(N. N・ジメチルアミノ) ベンジルチオ) ベンズイミダソール280 mgを得る。NMR(DMSO-d₆)δ:

- 1. 20 (3H. t) . 2. 70 (6H. s) . 3. 66 (2H. ABq) . 4. 20 (2H. m) 4. 60 (2H. s) . 6. 78 (1H. d) . 7. 0-7. 1 (2H. m) . 7. 18-
- 7. 32 (3H, m), 7. 42 (1H, d), 7. 52 (2H, d), 7. 66 (1H, s), 7. 75 (2H, d).
- (c) (b)で得られた5・{2·カルボキシ・2・ エトキシカルボニル・2・(p・クロルベンソイル) アミノエチル} - 2・{2・(N, N・ジメ チルアミノ) ペンジルチオ} ペンズイミダソール 233mgをN, N・ジメチルホルムアミド2mlに

溶解し、100℃で約10分間反応させる。反応 終了後、反応液を減圧下濃縮乾間して、得られる 軽減をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロロホルム: 作腰エチル=50:1)により積裂 して、5・[2・エトキシカルポニル・2・(p・クロルベンソイル) アミノエチル]・2・[2・(N. N・ジメチルアミノ) ベンジルチオ] ベンズイミグソール180 mgを得る。

NMR (CDC13) &:

1. 29 (3 H. t) 、2. 77 (3 H. s) 、
2. 93 (3 H. s) 、3. 35 (2 H. m) 、
4. 22 (2 H. q) 、4. 35 (2 H. A B q)
5. U4 (1 H. q) 、6. 55 (1 H. d) 、
6. 88 (1 H. d) 、7. 03 (1 H. b r. s) 、7. 12-7. 51 (8 H) 、7. 64
(2 H. d) 。

実施例17: <u>5・ [2・エトキシカルポニル・2・ (p・クロルペンゾイル) アミノエチル) - 2・ [(3.5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル) メチルスルフィニル] ペンズイミダゾ</u>

- 1L

5・ [2・エトキシカルボキシ・2・ (p・クロルベンソイル) アミノエチル】・2・ [(3,5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル) メチルチオ] ベンズイミグソール280 暇を、塩化メチレン3 mlに溶解し、-15でに冷却下これに70%m・クロロ過安息香酸117 暇を塩化メチレン1 mlに溶解して加え、-10~-5でで約30分間投作する。反応終了後、飽和炭酸水煮ナトリウム水溶液を加えて塩化メチレンにて抽出する。

塩化メチレン圏をチオ競競ナトリウム水溶液および飽和食塩水で洗浄後、無水焼酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を留去する。得られた残濫をヘキサン・ジエチルエーテル(1:2)で洗浄後、乾燥することにより、揉記化合物250gを得る。 NMR (DMSO・d6:CDC13=10:1)

1. 11.1. 18 (6H, t), 2. 13. 2. 14 (3H, s), 2. 19 (3H, s), 3. 30 (2H. dt) .3. 65 · 3. 66 (3H. s) .4. 13 (2H. q) .4. 69 (3H. m) .7. 23 (1H. d) .7. 48 (2H. d) .7. 52 (2H. m) .7. 83 (2H. d) .7. 97 · 8. 15 (1H. s) .8. 90 (1H. d) .

大窓例18: 5・(2・カルバモイル・2・(p・クロルベンソイル) アミノエチル)・2・(3・5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル) メチルスルフィニル] ベンズイミダゾール 5・(2・エトキシカルボニル・2・(p・クロルベンソイル) アミノエチル)・2・((3・5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル) メチルスルフィニル] ベンズイミダゾール140 w をエクノール1 回に溶解し、氷冷下アンモニア水 2 回を別え、室温で7~8時間反応させる。反応終了後、反応液を属圧下環輸し、折出する結晶を決敗し、冷水で洗浄後気燥させることにより、機能化合物90 wを得る。

NMR (DMSO + d 5) 6:

特閒平2-49774 (24)

2. 13 · 2. 14 (3H, s) · 2. 18 (3H, s) · 3. 18 (2H, dt) ·

3. 64 · 3. 65 (3 H, s).

4. 63-4. 76 (3 H. m) . 7. 12 (1 H. s) . 7. 30 (1 H. d) . 7. 49 (2 H. d) . 7. 62 (1 H. b s) . 7. 8 3 (2 H. d) . 7. 98 · 8. 15 (1 H. s) . 8. 64 (1 H. d) .

大統例19: <u>5・〔2・エトキシカルポニル・</u>
2・ (p・クロルベンソイル) アミノエチル〕・
2・〔(3・メチル・4・メトキシ・2・ピリジ
ル) メチルスルフィニル] ベンズイミダゾール

5・(2・エトキシカルボニル・2・(p・クロルベンソイル) アミノエチル) - 2・((3・メチル・4・メトキシ・2・ピリジル) メチルチオ] ベンズイミダゾール3 2 5 mgを塩化メチレン3. 6 m ・クロロ過安息香酸146 mgを塩化メチレン1 miに溶解して加え、同温で約30分間撹拌する。反応終了後、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を加

え、塩化メチレンにて抽出する。塩化メチレン層をチオ取限ナトリウム水溶液および飽和食塩水で洗浄後、無水磁酸ナトリウムで乾燥し溶塩を留去する。行られた残塩をヘキサン・ジエチルエーテル(1:2)で粉末とし、スラリー洗し戸取した後、乾燥することにより、燥記化合物320mgを振え

. NMR (DMSO-d₆) &:

1. 10 · 1. 16 (3 H. t) · 2. 11 · 2. 12 (3 H. s) · 3. 21 - 3. 41 (2 H. m) · 3. 84 · 3. 85 (3 H. s) · 4. 11 (2 H. q) · 4. 65 - 4. 77 (3 H. m) · 6. 88 · 6. 93 (1 H. d) · 7. 2 - 7. 7 (3 H. m) · 7. 51 (2 H. d) · 7. 83 (2 H. d) · 7. 97 · 8. 21 (1 H. d) · 8. 94 (1 H. d) · 13. 47 (1 H. b r. s) ·

実施例20: <u>5・(2・カルバモイル・2・</u> (p・クロルベンソイル) アミノエチル) ・2・ [(3・メチル・4・メトキン・2・ピリジル) メチルスルフィニル] ベンズイミダソール

5・〔2・エトキシカルボニル・2・〔p・クロルベンソイル〕アミノエチル〕・2・〔(3・メチル・4・メトキシ・2・ピリジル)メチルスルフィニル〕ベンズイミダソール110mgをエタノール!mlに溶解し水冷下アンモニア水4mlを加え室温で8時間反応させる。反応終了後、反応液を減圧下点縮し、折出する結晶を浮取し冷水で洗浄後乾燥させることにより、機能化合物75mgを得る。

NMR (DMSO-d6) 8:

2. 10 · 2. 11 (3 H. s) · 3. 18 (2 H. m) · 3. 85 (3 H. s) · 4. 63 - 4. 78 (3 H. m) · 6. 93 (1 H. d) · 7. 12 (1 H. s) · 7. 30 (1 H. d) · 7. 48 - 7. 53 (3 H. m) · 7. 61 (1 H. s) · 7. 82 (2 H. d) · 7. 97 ·8. 21 (1 H. d) ·8. 64 (1 H. d) · 13. 56 (1 H. br. s) •

実施例21: <u>5・【2・カルポキシ・2・【p</u>
・クロルペンソイル】アミノエチル】・2・【

(3・メチル・4・メトキシ・2・ピリジル)メ

チルスルフィニル】ペンズイミダソール

5・ (2・エトキシカルボニル・2・ (p・クロルベンソイル) アミノエチル)・2・ ((3・メチル・4・メトキシ・2・ピリジル) メチルスルフィニル) ベンズイミダソール110 駅をエアノール1.6 町に溶解し水冷下1N. 水酸化ナトリウム0.4 町を加え室温で約1時間復律する。反応終了後、反応液をp H 9 に調整し、減圧下液縮し、水層を塩化メチレンで洗浄後、セファデックスしH-2リカラムクロマトグラフィー(50%メタノール水)により精製し、目的物の分割を採取し、減結乾燥することにより、縁紀化合物 B 0 駅を得る。

NMR (DMSO-d_b) &:

2, 12 (3H, s), 3, 14-3, 50

特閒平2-49774 (25)

(2H, m), 3.85 (3H, s), 4.29 (1H, m), 4.64 (2H, ABq), 6.93 (1H, d), 7.11 (1H, d), 7.39-7.48 (4H, m), 7.71 (2H, d), 7.92 (1H, d), 8.23 (1H, d),

実施例22: 5・(2・エトキシカルボニル・2・(p・クロルベンソイル) アミノエチル)・2・メルカプトベンズイミダソール

5・(2・エトキシカルボニル・2・(p・クロルベンソイル)アミノエチル)・2、1、3・ベンソゼレナジアソール2、0gをエタノール50mlおよびN、N・ジメチルホルムアミド10mlに溶解し、アンモニア水10mlを加え、60℃で投作しながら酸化水煮ガスを15分間吹き込み、さらに同温で30分間反応させる。反応終了後、冷却して不溶物を除去し、反応液を減圧下濃縮を関した後、酢酸エチルにて抽出し、水洗、無水酸酸マグネシウムで乾燥し、溶媒を留去する。

ついで、得られた残渣をN、N・ジメチルホル

加え、60℃で関邦しながら硫化水光ガスを30分間吹き込み、さらに同温で30分間反応させる。 反応終了後、冷却して不溶物を除去し、反応液を 減圧下液線乾燥した後、乾燥する。

ついで、得られた残産をN; N - ジメチルホルムアミド40mlに溶解し、二酸化炭素10mlを加えて、室温で3~4時間反応する。反応終了後、不溶物を沪別後、反応被を減圧下模職し、残産をジエチルエーテル・作設エチルで洗浄後、水酸化ナトリウム水溶液でpHS~9に調整して溶解する。不溶物を沪去し、塩酸酸性にて折出する結晶を沪取し、水洗、乾燥することにより、ほ記化合物4.1gを得る。

NMR (DMS0-66: CD30D-5:1)
6:

3. 08 (2H, dq), 4. 65 (1H, m) 7. 00-7. 17 (3H), 7. 48 (2H, d), 7. 81 (2H, d), 8. 57 (1H, d).

FDMS: m / z 3 7 5 (M* + 1)

ムアミド20mlに溶解し、二硫化炭素5mlを加えて、室温で約2時間反応させる。反応終了後、不溶物を沪別後、反応液を減圧下濃縮し、エタノールより結晶化することにより、ほ紀化合物1.8 gを得る。

NMR (DMS0- $d_6:CD_3OD=5:1$) $\delta:$

1. 16 (3H, t), 3. 16 (2H, dq)
4. 11 (2H, q), 4. 64 (1H, m),
7. 05-7. 10 (3H), 7. 51 (2H,
d), 7. 82 (2H, d), 8. 89 (1H,
d).

FDMS: m/ z 4 0 4 (M* + 1) 実施例23: <u>5 · (2 · カルパモイル・2 ·</u> (p · クロルベンソイル) アミノエチル] · 2 · メルカプトベンズイミダソール

5 · (2 · カルバモル・2 · (p · クロルベン ソイル) アミノエチル] · 2 · 1 · 3 · ベンソゼ レナジアソール5 · 0 gをN · N · ジメチルホル ムアミド45mlに懸高し、アンモニア水15mlを

実施例24: <u>5 - [2 - (N. N - ジメチルカ</u>ルバモイル) - 2 - (p - クロルベンソイル) アミノエチル] - 2 - メルカプトベンズイミダゾール

5 · [2 · (N, N · ジメチルカルバモイル)
· 2 · (p · クロルベンソイル) アミノエチル]
· 2 · 1 · 3 · ベンソゼレナジアソール1 · 5 5
gより実施例22と同核に反応させ、後処理することにより、ほ記化合物1 · 3 6 gを得る。
NMR (DMSO-d6:CD3OD=5:1)
δ:

2. 90 (3H, s)、2. 94 (3H, s)、
3. 05 (2H, dq)、5. 05 (1H, q)、
7. 0-7. 1 (3H)、7. 50 (2H, d)、
7. 86 (2H, d)、8. 82 (1H, d)。
FDMS: m/z 4 0 3 (M*+1)

実施例25: 5 + (2 + カルポキシ・2 + (p) + クロルベンゾ(ル) アミノエチル) + 2 + メル

<u>カプトペンズイミアゾール</u> - 5 × (2・エトキシカルポニル・2 × (p × 2 ロルベンソイル)アミノエチル)・2. 1. 3・ベンソゼレナジアソール410 mgを N. N・ジメチルホルムアミド5 mlに溶解し、4 N. Na O H 1 mlを加え、室温で1 時間反応させる。反応終了後、反応液を減圧下過縮し、残点に水を加え、塩酸性より折出する結晶を沪取し、水洗後、乾燥することにより、揉紀化合物330 mgを得る。NMR (DMSO-d6:CD3OD=5:1) δ:

3. 17 (2H. 78 q) . 4. 62 (1H. m) 7. 02-7. 12 (3H) . 7. 50 (2H. d) . 7. 81 (2H. d) . 8. 87 (1H. d) .

EIMS: m/z375 (M°)

実施例26: <u>5・(2・アセルチアミノ・2・</u> エトキシカルポニルエチル)・2・メルカプトベ ンズ<u>イミダソール</u>

 $5 \cdot (2 \cdot r セチルアミノ \cdot 2 \cdot エトキシカル ボニルエチル) \cdot 2 \cdot 1 \cdot 3 \cdot ベンソゼレナジア ソール9 \cdot 55gをエタノール200mlに溶解し、$

実施例27: <u>5・(2・アセチルアミノ・2・</u> カルバモイルエチル)・2・メルカプトペンズイ <u>ミソソール</u>

 $5\cdot (2\cdot T セチルアミノ \cdot 2\cdot カルバモイル エチル) \cdot 2\cdot 1\cdot 3\cdot ペンソゼレナジアソール <math>1\cdot 9$ 8 を実施例 $2\cdot 2$ と同様に反応し、不溶物を 除去後、反応液を減圧下液縮乾固し、乾燥した残 液を $N\cdot N\cdot 3$ メチルホルムアミド $2\cdot 0$ 1 に溶解 し、二酸化炭素 $7\cdot 1$ を 切えて、 室温で $3\cdot 1$ 時間反応 させる。 反応終了後、実施例 $2\cdot 6$ と同様に後処理 することにより、 ほ記化合物 $1\cdot 7\cdot 8$ を 得る。 $N\cdot M\cdot R\cdot (D\cdot M\cdot S\cdot O-d\cdot 6)$ $\delta:$

1. 75 (3 H. s) , 2. 74 (1 H. t) ,
3. 01 (1 H. d) , 4. 41 (1 H. m) ,
7. 03 (4 H. m) , 7. 45 (1 H. s) ,
8. 01 (1 H. d) , 12. 43 (1 H. s) ,
12. 48 (1 H. s) ,

EIMS: m/z278 (M*)

アンモニア水45mlを加え、60℃で規称しながら硫化水炭ガスを10分間吹き込み、さらに同温で30分間反応させる。反応終了後、冷却して不高物を除去し、反応液を減圧下濃縮乾潤する。ついで、計られた残濫をN。N・ジメチルホルムアミド84mlに溶解し、二硫化炭素14mlを加え、60℃で約30分間反応させる。反応終了後、不溶物を沪別後、反応液を減圧下濃縮し、残濫をジェチルエーテル・酢酸エチルで洗浄後、粉末として採取し、乾燥することにより、標記化合物7.848を得る。

NMR (DMSO-d₆: CDC1₃=5:1) δ:

1. 17 (3H, t) 1. 84 (3H, s),
2. 99 (2H, m), 4. 09 (2H, m),
4. 51 (1H, m), 6. 94 (1H, d),
7. 02 (2H, m), 8. 16 (1H, d),
12. 35 (1H, s), 12. 37 (1H, s)
FDMS: m z 307 (M*)

実施例28: <u>5・(2・アセチルアミノ・2・</u> (N、N・ジ(n・プロピル)カルパモイル)エ チル】・2・メルカプトペンズイミダゾール

5 - (2・アセチルアミノ・2 - (N. N・ジ(n・プロピル) カルパモイル(エチル)・2・1、3・ベンソゼレナジアソール1、3gを実施例27と同様に反応し、後処理することにより、機能化合物1、08gを得る。

NMR (DMSO-d6) 6:

0.69-0.80(6H).1.321.50(4H).1.81(3H.s).
2.75-3.30(6H).4.83(1H.
q).6.95-7.30(3H).8.27
(1H.d).

E 1 M S : m / z 3 6 2 (M°)

実施例29: <u>5・{2・カルバモイル・2・</u> <u>(p・クロルベンソイル) アミノエチル: ・2・</u> <u>{(3.5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリ</u> <u>ジル) メチルチオ: ベンズイミグソール</u>

ちょくびょうルバモイル・ひょくりょうロルベ

ンソイル) アミノエチル)・2・メルカプトベンズイミダソール940mgを乾燥したN、N・ジメチルホルムアミド10mlに溶解し、これに収設カリウム690mgおよび、2・クロルメチル・3・5・ジメチル・4・メトキシピリジン塩酸塩580mgをN、N・ジメチルホルムアミド3mlに溶解した液を加え、80℃で1.5時間反応させる。反応終了後、塩化メチレンにて抽出し、塩化レチメン留を水および食塩水で洗浄した後、無水、酸酸マブネシウムで乾燥し、溶解を減圧下留去する。得られる残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(クロホルム:メクノール=25:1)にて精製することにより、燥記化合物820mgを得る。

NMRスペクトルデータは、実施例6の化合物の スペクトルデータと一致していた。

以下、実施例29と同様にして、2・クロルメ チル・3.5・ジメチル・4・メトキシピリジン の代わりに、(A)2・クロルメチル・3・メチ ル・4・戦換ピリジンまたは2・クロルメチルピ リジンあるいは2・(N、N・ジメチルアミノ)
ペンジルクロライドおよび5・〔2・カルバモイル・2・(p・クロルベンソイル)アミノエチル〕
・2・メルカプトベンズイミダソールを出発原料として、実施例30~33の課記化合物を得る。
実施例30: <u>5・〔2・カルバモイル・2・</u>
(p・クロルベンソイル)アミノエチル〕・2・
(13・メチル・4・(2、2、2・トリフルオロエトキシ)・2・ピリジル)メチルチオ〕ベンズイミダソール

(A) 2・クロルメチル・3・メチル・4・(2.2)
 2、2・トリフルオロエトキシ) ピリジン
 NMR (DMSO-d₆) δ:

2. 24 (3H. s) , 3. 31 (2H. dt)
4. 66 (1H. m) , 4. 68 (2H. s) ,
1. 85 (2H. q) , 7. 05-7. 56 (5
H) , 7. 47 (2H. d) , 7. 81 (1H.
d) , 7. 83 (1H. d) , 8. 28 (1H.
d) , 8. 57 (1H. m) , 12. 46 (1H.
d) ,

実施例31: 5・(2・カルバモイル・2・ (p・クロルベンソイル) アミソエチル)・2・ (13・メチル・4・(2, 2, 3, 3・テトラ フルオロ・1・プロポキシ)・2・ピリジル) メ チルチオ) ベンズイミダソール

(A) 2 · クロルメチル・3 · メチル・4 · (2,2、3、3 · テトラフルオロ・1 · プロボキシ)ピリジン

 $NMR (DMSO-d_6) \delta$:

2. 24 (3H, s)、2. 9-3. 4 (2H, m)、4. 04 (1H, m)、4. 64-4. 72 (2H, m)、4. 68 (2H, s)、6. 57 (1H, tt)、7. 00-7. 58 (5H)、7. 47 (2H, d)、7. 82 (2H, m)、8. 26 (1H, m)、8. 58 (1H, m)、12. 46 (1H, br. s)。

天短門32: 5-(2-カルバモイル・2・1・2・ビリジル)メナルナオ)ベンズイミブゾーユ

(A) 2 - クロルメチルピリジン NMR (DMS O - d₆) δ:

3. 05 (1 H, q), 3. 19 (1 H, q), 4. 82 (2 H, s), 4. 89 (1 H, m), 7. 05-7. 85 (10 H), 8. 50 (1 H, m), 8. 58 (1 H, d).

実施例33: <u>5・(2・カルバモイル・2・</u> (p・クロルベンソイル) アミノエチル) ・2・ (2・(N、N・ジメチルアミノ) ベンジルチオ) ベンズイミグソール

(A) 2 - (N. N・ジメチルアミノ) ペンジル クロライド

NMR (CDC1₃: CD₃0D=5:1) δ:

2.88 (6H. s) . 3.19 (1H. q) .

3.27 (1H. q) . 4.43 (2H. s) .

4.85 (1H. q) . 7.06 (1H. q) .

7.12 (1H. td) . 7.16 (1H. d) .

7.27 (1H. td) . 7.32 (1H. m) .

7.37 (2H. d) . 7.45 (1H. dd) .

7.63 (1H. d) . 7.68 (2H. d) .

火焔例34: 5· (2· (N, N・ジメチルカ ルバモイル)・2· (p· クロルベンソイル) T ミノエチル)・2· ((3·メチル・4・メトキ シ・2・ピリジル) メチルチオ) ペンズイミダソ ール

5・(2・(N、N・ジメチルカルバモイル)
・2・(p・クロルベンソイル)アミノエチル)
・2・メルカプトベンズイミグソール403mgを
乾燥したN、N・ジメチルホルムアミド6miに懸
減しこれに炭酸カリウム276mgおよび2・クロルメチル・3・メチル・4・メトキシピリジン塩酸塩230mgを加え、80℃で3時間反応させる。反応終了後、解水硫酸マグネシウムで乾燥する。溶媒を減圧下留去し、得られる残益を実施例29と同様に積製することにより、標記化合物490mgを得る。

NMR (CDC13) 6:

2. 26 (3H, s), 2. 57 (3H, br. s), 2. 83 (3H, s), 3. 23 (2H,

- 5, 34 (1H, q), 7, 01 (1H, q),
- 7. 11-7. 19 (21) . 7. 25-
- 7. 30 (2H) , 7. 41 (2H, d),
- 7.47(1H.dd), 7.58(1H.d), 7.75(2H.d).

実施例36: 5·(2·アセチルアミノ·2· カルバモイルエチル)・2·((3・メチル・4 ・メトキシ・2・ピリジル) メチルチオ) ベンズ イミダソール

2・クロルメチル・3・メチル・4・メトキシピリジンと5・(2・アセチルアミノ・2・カルベモイルエチル)・2 メルカプトペンズイミグソールを実施例29と同様に反応させ、後処理することにより、様記化合物を得る。

NMR (CDCla) 5:

1. 92 (3 H. s) . 2. 25 (3 H. s) .
3. 15 (2 H. m) . 3. 91 (3 H. s) .
4. 55 (2 H. s) . 4. 73 (1 H. m) .
6. 80 (1 H) . 6. 88 (1 H) . 7. 05
(1 H) . 7. 20 (1 H) . 8. 35 (1 H) .

m), 3, 91 (3H, s), 4, 37 (2H, s), 5, 34 (1H, m), 6, 79 (1H, d), 7, U2 (1H, d), 7, 18 (1H, d), 7, 40 (2H, d), 7, 45 (1H, br. s), 7, 74 (2H, d), 8, 35 (1H, d).

実施例35: <u>5 · [2 · (N, N · ジメチルカルバモイル) · 2 · (p · クロルベンソイル) アミノエチル] · 2 · [2 · (N, N · ジメチルアミノ) ベンジルチオ] ベンズイミデソール</u>

実施例33と同様に、2・クロルメチル・3・メチル・4・メトキシピリジンの代わりに、2・(N、N・ジメチルアミノ) ベンジルクロライドを5・(2・(N、N・ジメチルカルバモイル)・2・(p・クロルベンゾイル) アミノエチル)・2・メルカプトペンズイミグゾールと反応させ、後処理し精製することにより、ほ記化合物を得る。NMR(CDC13:CD30D=5:1) δ:2、80-2、90(12H)、3、05-3、20(2H)、4、444(2H、ABq)、

実施例37: <u>5・(2・アセチルアミノ・2・カルバモイルエチル)・2・【2・(N. N・ジメチルアミノ) ベンジルチオ</u> ペンズイミダゾール

実施例35と同様に2・クロルメチル・3・メ チル 4・メトキシピリジンの代わりに、2・ (N、N・ジメチルアミノ) ベンジルクロライド と5・(2・アセチルアミノ・2・カルバモイル エチル) 2・メルカプトベンズイミブソールを 反応させ、後処理することにより、様記化合物を 得る。

NMR (CDC13) 6:

1. 93 (3H, s), 2. 90 (6H, s),
3: 09 (2H, m), 4. 35 (2H, s),
4. 70 (1H, q), 7. 00 (1H, d),
7. 10-7. 20 (4H), 7. 24 (1H,
d), 7. 45 (1H, d).

実施例38: <u>5 - (2 - アセチルアミノ・2 -</u> カルバモイルエチル) · 2 · (3 - メチ ル・2 · プテニルオキシ) · 2 · ピリジル₁ メチ

ルチオ] ベンズイミダソール

ご考例10で調製される2・ヒドロキシメチル・4・(3・メチル・2・プテニルオキシ)ピリジンに塩化チオニルを実施例1の(a)と同様に反応させて得られる、2・クロルメチル・4・(3・メチル・2・プテニルオキシ)ピリジン塩酸塩と、5・(2・アセチルアミノ・2・カルバモイルエチル)・2・メルカプトベンズイミダソールを実施例29と同様に反応させ、後処理することにより、環记化合物を得る。

▶ NMR(CDC13) 6:

1. 76 (3 H. s) 、1. 81 (3 H. s) 、
1. 98 (3 H. s) 、3. 08 (1 H. q) 、
3. 22 (1 H. q) 、4. 29 (2 H. s) 、
4. 58 (2 H. d) 、4. 73 (1 H. q) 、
5. 45 (1 H. m) 、5. 55 (1 H. b r. s) 、6. 11 (1 H. b r. s) 、6. 50 (1 H. d) 、7. 05 (1 H. q) 、7. 36 (1 H. d) 、7. 36 (1 H. d) 、8. 43 (1 H. d) 。

実施例39: 5・(2・アセチルアミノ・2・ (N. N・ジ (n・プロピル) カルバモイル! エ チル]・2・((3・メチル・4・メトキシ・2・ピリジル) メチルチオ] ベンズイミグゾール 2・クロルメチル・3・メチル・4・メトキシピリジンと5・(2・アセチルアミノ・2・(N. N・ジ (n・プロピル) カルバモイル! エチル)・2・メルカプトペンズイミダゾールを実施例29と同様に反応させ、後処理することにより、様紀化合物を得る。

NMR (CDCla) 8:

0.80(6H).1.20-1.60(4H)
1.99(3H,s).2.25(3H,s).
2.55-3.15(5H).3.44(1H.m).3.90(3H,s).4.35(2H.s).5.12(1H,q).6.41(1H.d).6.78(1H,d).7.02(1H.d).7.30-7.53(3H).8.37
(1H,d).

実施例40: <u>5・【2・アセチルアミノ・2・</u> (N. N・ジ (n・プロピル) カルバモイル) エ チル】・2・【2・ (N. N・ジメチルアミノ) ベンジルチオ) ベンズイミダソール

2・クロルメチル・3・メチル・4・メトキシピリジンの代わりに2・(N、N・ジメチルアミノ)ペンジルクロライドと5・(2・アセチルアミノ・2・(N、N・ジ(n・プロピル)カルバモイル エチル ン・2・メルカプトベンズイミダゾールを実施例29と同様に反応させ、後処理することにより、機能化合物を得る。

NMR (CDCla) 5:

0.80(6H), 1.30-1.55(4H)
1.98(3H), 2.60-3.10(6H),
2.92(6H, s), 3.40(1H, br.
s), 4.38(2H, s), 5.10(1H,
m), 6.40(1H, br. s), 7.07.53(7H).

実施例41: 5. (2.エトキシカルポニル. 2 · (p·クロルベンソイル) アミノエチル) 2 - ((3, 5・ジメチル・4・メトキシ・2・ ピリジル) メチルチオ] ベンズイミダソール 5 · {2 · エトキシカルポニル・2 · (p · 2 ロルベンソイル) アミノエチル】・2・メルカブ トペンズイミグソール1.0gを乾燥したN.N ·ジメチルホルムアミド1U町に溶解し、これに **炭酸カリウム690眠および、2・クロルメチル** - 3. 5 - ジメチル・4 - メトキシピリジン塩酸 塩580mgをNNN・ジメチルホルムアミド3mi に溶解した液を加え、80℃で3時間度応させる。 反応終了後、酢酸エチルにて抽出し、酢酸エチル 脳を水および食塩水で洗浄した後、無水碗設マグ ネシウムで乾燥し、溶媒を属圧下留去する。得ら れる我近をシリカゲルカラムクロマトグラフィー (クロロホルム:メタノール=100:1~50: 1) にて精製することにより、機記化合物 1. 1185730

NMRスペフトルデータは、実施例4の化合物の

スペクトルデータと一致していた。

以下、実施例41と同様にして、2・クロルメ チル・3。5・ジメチル・4・メトキシピリジン の代わりに、(A)2・クロルメチル・3・選換 または無置換・4・置換ピリジンあるいは2・

(N. N・ジメチルアミノ) ベンジルクロライド および5・(2・エトキシカルポニル・2・(ロ・クロルベンソイル) アミノエチル)・2・メル カプトベンズイミダソールを出発原料として、実 施例42~44の機记化合物を得る。

実施例42: <u>5・{2・エトキシカルボニル・</u>
2・{p・クロルベンソイル} アミノエチル}・
2・{(3・メチル・4・メトキシ・2・ピリジ
ル) メチルチオ} ベンズイミダソール

(A) 2・クロルメチル・3・メチル・4・メト キシピリジン

NMRスペクトルデータは、火焼例10の化合物のスペクトルデータと一致していた。

ジル) メチルチオ] ベンズイミダゾール

(A) 2・クロルメチル・4・シクロプロビルメ トキシピリジン

参考例 1 1 で調製される 2・ヒドロキシメチル・4・シクロプロピルメトキシピリジンより、実施例 8 (a) と同様に反応することにより得られる 2・クロルメチル・4・シクロプロピルメトキシピリジン塩酸塩を用いる。

NMR (CDC13) 6:

0. 35 (2H, m) . 0. 69 (2H, m) .

1. 2-1. 37 (4H, m) . 3. 30
3. 45 (2H, m) . 3. 89 (2H, d) .

4. 2-4. 3 (4H, m) . 5. 08 (1H, m) . 6. 58 (1H, d) . 6. 82 (1H, d) . 6. 88 (1H, d) . 6. 98 (1H, dd) . 7. 33 (1H, d) . 7. 39 (2H, d) . 7. 49 (1H, d) . 7. 68 (2H, d) . 8. 37 (1H, d) .

火焙例43: 5・(2・エトキシカルポニル・ 2・(p・クロルベンソイル) アミノエチル)・ 2・(13・メチル・4・(2, 2, 2・トリフ ルオロエトキシ)・2・ピリジル) メチルチオ) ベンズイミグソール

(A) 2・クロルメチル・3・メチル・4・(2.2. 2・トリフルオロエトキシ) ピリジン

NMRスペクトルデータは、実施例13の化合物のスペクトルデータと一致していた。

実施例44: <u>5・(2・エトキシカルポニル・2・(p・クロルベンソイル) アミノエチル)・2・(2・(N, N・ジメチルアミノ) ベンジルチオ) ベンズイミダソール</u>

(A) 2 · (N, N・ジメチルアミノ) ベンジル クロライド

NMRスペクトルデータは、実施例16の化合 物のスペクトルデータと一致していた。

実施例45: <u>5・[2・エトキシカルポニル・</u> 2・(p・クロルベンソイル)アミノエチル)・ 2・[(4・シクロプロピルメトキシ・2・ピリ

ル・4・メトキシ・2・ピリジル) メチルチオ) ベンズイミダソール

5・ (2・エトキシカルボニル・2・(p・クロルベンソイル)アミノエチル)・2・メルカプトベンズイミダソールの代わりに5・(2・アセチルアミノ・2・エトキシカルボニルエチル)・2・メルカプトベンズイミダソールを出発原料として、実施例32と同様にして、2・クロルメチル・3・メチル・4・メトキシピリジンを反応させ、後処理することにより、ほ記化合物を得る。NMR(CDC13) 6:

1. 25 (3 H. t) . 1. 98 (3 H. s) .
2. 26 (3 H. s) . 3. 22 (2 H. d) .
3. 91 (3 H. s) . 4. 18 (2 H. q) .
4. 37 (2 H. s) . 4. 88 (1 H. m) .
5. 95 (1 H. d) . 5. 78 (1 H. d) .
6. 92 (1 H. d) . 7. 28 (1 H. d) .
7. 44 (1 H. b r. s) . 8. 37 (1 H. d) .

実施例47: 5・(2・アセチルアミノ・2・ エトキシカルボニルエチル)・2・【2・【N・ N・ジメチルアミノ) ベンジルチオ] ベンズイミ ダソール

2・クロルメチル・3・メチル・4・メトキシピリジンの代わりに2・(N.N・ジメチルアミノ)ベンジルクロライドと5・(2・アセチルアミノ・2・エトキシカルボニルエチル)・2・メルカプトベンズイミダゾールを出充原料として、実施例45と同様にほ記化合物を得る。

NMR (CDC13) δ:

1. 24 (3 H. t) , 1. 96 (3 H. s) ,
2. 94 (6 H. s) , 3. 20 (2 H. m) ,
4. 16 (2 H. m) , 4. 37 (2 H. s) ,
4. 87 (1 H. m) , 5. 94 (1 H. d) ,
6. 88 (1 H. dd) , 7. 13-7. 31 (5 H) , 7. 49 (1 H. dd) .

実施例48: 5- (2・カルボキシ・2・(p
 ・クロルベンソイル) アミノエチル)・2・(2
 ・(N、N・ジメチルアミノ) ベンジルチオ) ベ

ミダゾール

5・(2・アセチルアミノ・2・エトキシカルボニルエチル)・2・【(3・メチル・4・メトキシ・2・ピリジル)メチルチオ】ベンズイミダソール530 mgをエタノール6 mtに溶解し、水冷ド1 N. 水酸化ナトリウム水溶液2mlを加え、定型で約1時間反応させる。反応終了後、反応液を中和後、減圧下濃縮し、水を加え塩酸酸性 p H 1~2に 関型し、ダイアイオン H P - 2 n (15~3)%アセトン水にて溶出)で精製し、凍結乾燥することにより、横記化合物400 mgを得る。NMR (DMSO-d₆)。

1. 78 (3 H. s) . 2. 21 (3 H. s) .
3. 02 (2 H. dq) . 3. 86 (3 H. s) .
4. 42 (1 H. m) . 4. 67 (2 H. s) .
5. 95 (1 H. d) . 7. 00 (1 H. d) .
7. 2-7. 4 (2 H. m) . 8. 16 (1 H. d) .
d: . S. 26 (1 H. d) . 12. 53 (1 H. br. s) .

ンズイミダソール

5・(2・エトキシカルボニル・2・(p・クロルベンソイル)アミノエチル】・2・(2・(N・N・ジメチルアミノ)ベンジルチオ】ベンズイミダソール540mgをエクノール8mlに溶解し、水冷下1N・水酸化ナトリウム水溶液2mlを加え、室温で約2時間反応させる。反応終了後、反応液を中和後、減圧下濃縮し、塩酸酸性pH1~2で酢酸エチルにて抽出する。酢酸エチル活を水および食塩水で洗浄後、無水吸酸マグネシウムで乾燥し、減圧下濃縮乾間することにより、ほに化合物390mgを得る。

NMR (CDC13) 5:

2. 78 (3H, s)、2. 82 (3H, s)、
3. 46 (2H, br, s)、4. 29 (2H, s)、5. 01 (1H, m)、6. 7-7. 5
(10H)、7. 75 (2H, d)。
実施例49: 5・(2・アセチルアミノ・2・カルボキシエチル)・2・【(3・メチル・4・メトキシ・2・ピリジル)メチルチオ】ベンズイ

実施例50: 5・(2・アセチルアミノ・2・カルボキシエチル)・2・(2・(N. N・ジメチルアミノ) ベンジルチオ) ベンズイミグソール 実施例47の化合物を実施例49と同様にアルカリで脱エステル化し、精製することにより、標記化合物を得る。

NMR (DMSO-dA) &:

1. 78 (3H. s), 2. 69 (6H. s), 2. 86-3. 14 (2H. m), 4. 42 (1H. m), 4. 62 (2H. s), 6. 96-7. 43 (8H), 8. 15 (1H. m), 12. 46 (1H. m),

実施例51: 5・(2・(5・メチル・2・オキソ・1、3・ジオキソール・4・イル) メトキシカルポニル・2・(p・クロルベンソイル) アミノエチル)・2・((3・メチル・4・メトキシ・2・ピリジル) メチルチオ) ベンズイミダゾール

(a) 実施例42の化合物540mmを実施例48 上回ばに設工ステル化し、酢酸エチル抽出するこ とにより5・〔2・カルポキシ・2・〔p・クロルベンソイル〕アミノエチル〕・2・〔〔3・メチル・4・メトキシ・2・ピリジル〕メチルチオ〕ベンズイミダソール380mgを得る。

(b) (a)で得られたち・(2・カルボキシ・2・ (p. クロルベンソイル) アミノエチル) ・2・ ((3・メチル・4・メトキシ・2・ピリジル) メチルチオ] ペンズイミダソール265mgを乾燥 したN.N・ジメチルホルムアミド3町に溶解し、 氷冷下4・プロモメチル・5・メチル・2・オキ ソ・1、3・ジオキソール110mgおよび炭酸水 素ナトリウム175mgを加え、同温で30分間収 作後、さらに室温で一晩反応させる。反応終了後、 能設エチルで抽出し、能設エチル脳を水および食 塩水で洗浄後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、 冷谋を延圧下留去する。得られた残渣にシリカゲ ルカラムクロマトグラフィー (クロロホルム:メ クノール=50:1)にて精製することにより、 様記化合物240mを得る。 NMR (CDC13) &:

4. 36 (2H, ABq)、4. 86 (2H.
ABq)、5. 07 (1H, m)、6. 53
(1H, d)、6. 85 (1H, d)、7. 17. 4 (5H)、7. 39 (2H, d)、
7. 49 (1H, d)、7. 66 (2H, d)。
実施対53: 5-(2-アセチルアミノ・2(5-メチル・2・オキソ・1、3・ジオキソール・4・イル)メトキシカルボニルエチル)・2

- ((3·メチル・4·メトキシ・2・ピリジル)

メチルチオ] ペンズイミダソール

NMR (CDC13) 6:

2. 00 (3H, s), 2. 10 (3H, s),
2. 26 (3H, s), 3. 21 (2H, m),
3. 91 (3H, s), 4. 39 (2H, s),
4. 84 (2H, ABq), 4. 91 (1H, m)
5. 91 (1H, d), 6. 79 (1H, d),
5. 89 (1H, dd), 7. 43 (1H, d),
8. 40 (1H, d).

犬短例54: <u>5・(2・アセチルアミノ・2・</u> <u>(5・メチル・2・オキソ・1、3・ジナキソー</u>

2. 11 (3H. s) 、2. 26 (3H. s) 、
3. 34 (2H. ABq) 、3. 91 (3H. s)
4. 38 (2H. ABq) 、4. 84 (1H. d)
4. 94 (1H. d) 、5. 08 (1H. q) 、
6. 55 (1H. d) 、6. 78 (1H. d) 、
6. 91 (1H. dd) 、7. 29 (1H. br. s) 、7. 38 (2H. d) 、7. 44 (1H. d) 、
d) 、7. 66 (2H. d) 、8. 33 (1H. d) 。

以下、実施例48~50の化合物を、実施例 51 (b)と同様に反応し、精製することにより、 実施例52~54の様記化合物を得る。

NMR (CDC13) 8:

2. 07 (3 H. s), 2. 74 (3 H. s), 2. 88 (3 H. s), 3. 33 (2 H. m),

ル・4・イル)メトキシカルポニルエチル)・2 ・ (2・(N、N・ジメチルアミノ) ベンジルチオ] ベンズイミグソール

NMR (CDC13) &:

1. 99 (3H, s), 2. 05 (3H, s),
2. 96 (6H, s), 3. 18 (2H, m),
4. 39 (2H, q), 4. 81 (2H, ABq)
4. 91 (1H, m), 5. 86 (1H, d),
6. 85 (1H, d), 7. 14-7. 31 (5H), 7. 50 (1H, dd).

実施例55: 5・(2・カルバモイル・2・(p・クロルベンソイル) アミノエチル)・2
((3、5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピロジル) メチルスルフィニル) ベンズイミグソール
5・(2・カルバモイル・2・(p・クロルベンソイル) アミノエチル)・2・((3、5・ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジル) メチルチオ) ベンズイミグソール630mgを乾燥した塩化メチレン12mlに溶解し、-15でで70mm・クロロ過安息音級293mgを加え、同温で15分

間反応させる。反応終了後、約和炭酸水ポナトリウム水溶液30mlを加え、折出物を沪取し、水および塩化メチレンで洗浄後、乾燥することにより、 様記化合物600mgを得る。

NMRスペクトルデータは、実施例18の化合物 のスペクトルデータと一致していた。

以下、実施例30~33の化合物を実施例55 と同様に反応させ、後処理することにより、実施 例56~59の機記化合物を得る。

実施例56: 5- (2-カルバモイル・2-(p・クロルベンソイル) アミノエチル) - 2・ ((3・メチル・4・(2, 2, 2・トリフルオ ロエトキシ) ・2・ピリジル| メチルスルフィニ ル] ベンズイミダゾール

NMR (DMSO-d₆) &:

2. 16 · 2. 17 (3H, s) · 3. 16 (2H, dt) · 4. 65 - 4. 82 (3H, m) 4. 88 (2H, q) · 7. 07 (1H, d) · 7. 11 (1H, s) · 7. 29 (1H, d) · 7. 48 - 7. 53 (3H, m) · 7. 61 (1

 $NMR (DMSO-d_6:CD_3OD-5:1)$ $\delta:$

3. 12 (1H. q)、3. 27 (1H. q)、4. 62-4. 75 (3H)、7. 20-7. 85 (10H)、8. 49 (1H)。

実施例59: 5・(2・カルバモイル・2・(p・クロルベンソイル) アミノエチル)・2・(2・(N. N・ジメチルアミノ) ベンジルスルフィニル) ベンズイミグソール

 $NMR (DMSO-d_{6}:CD_{3}OD-5:1)$ $\delta:$

2.55(6H)、3.09-3.16(1H)
3.28-3.33(1H)、4.724.79(3H)、6.95-7.60(7H)、
7.45(2H,d)、7.84(2H,d)。
以下、実施例36~38の化合物を実施例55
と同様に数化反応し、反応終了後、反応波にジェチルエーテルを加え、得られる折出物を水および
塩化メチレンで洗浄後、乾燥することにより、実 旋例60~62のほご化合物を得る。

H. s) . 7. 82 (2H. d) . 8. 27 (1 H. m) . 8. 64 (1H. d) . 13. 47 (1H. br. s) .

実施例57: 5・(2・カルバモイル・2・ (p・クロルベンソイル) アミノエチル 3・2・ (13・メチル・4・(2, 2, 3, 3・テトラ フルオロ・1・プロポキシ)・2・ピリジル 1 メ チルスルフィニル 3 ベンズイミダゾール

NMR (DMSO-d₆) &:

2. 18・2. 20 (3H, s)、3. 17
(2H, m)、4. 62-4. 81 (5H, m)、
6. 64 (1H, tt)、7. 05 (1H, d)、
7. 10 (1H, s)、7. 25 (1H, d)、
7. 46 (2H, d)、7. 50 (1H, d)、
7. 59 (1H, s)、7. 83 (2H, d)、
8. 25 (1H, m)、8. 61 (1H, d)。

実施例58: 5・(2・カルバモイル・2・(p・クロルベンゾイル) アミノエチル)・2・
((2・ピリジル) メチルスルフィニル) ベンズ
イミダゾール

実施例60: 5・(2・アセチルアミノ・2・ カルバモイルエチル)・2・((3・メチル・4 ・メトキシ・2・ピリジル) メチルスルフィニル) ベンズイミダゾール

NMR (DMSO-d6) &:

1. 76 (3H, s)、2. 14 (3H, s)、2. 85 (1H, q)、3. 12 (1H, q)、3. 86 (3H, s)、4. 47 (1H, m)、4. 69 (1H, d)、4. 78 (1H, d)、6. 91-7. 03 (2H)、7. 19 (1H, d)、7. 40-7. 56 (3H)、8. 03 (1H, d)、8. 24 (1H, d)。

実施例61: 5・(2・アセチルアミノ・2・カルバモイルエルチ)・2・(2・(N, N・ジメチルアミノ) ベンジルスルフィニル) ベンズイミグソール

NMR (DMSO-d₆) &:

1. 76 (3H. s) . 2. 60 (6H. s) . 2. 85 (1H) . 3. 12 (1H) . 4. 44 -4. 52 (2H) . 4. 77 (1H, d) . 7.00-8.10(8H).

実施例62: <u>5・(2・アセチルアミノ・2・</u> カルバモイルエチル)・2・(44・ (3・メチ ル・2・プテニルオキシ)・2・ピリジル)メチ ルスルフィニル)ペンズイミグソール

NMR (DMSO-d6) 6:

1.65 (3H), 1.74 (6H),

2. 85 (1H. m) 3. 11 (1H. m) 4. 42-4. 55 (3H) 4. 58 (1H. d) 4. 68 (1H. d) 5. 39 (1H. m) 6. 85-8. 32 (8H)

以下、実施例34~35、実施例39~41、 実施例43~47および実施例51~54の化合物を実施例19と同様に酸化反応させ、後処理することにより、実施例63~76の様記化合物を 得る。

実施例63: <u>5・{2・{N, N·ジメチルカ</u> ルパモイル)・2・{p・クロルベンソイル) ア ミノエチル}・2・{(3・メチル・4・メトキ シ・2・ピリジル) メチルスルフィニル] ペンズ

5. 11 (1H. m) . 6. 99 (1H. m) . 7. 19 (1H. d) . 7. 28 (2H. m) . 7. 51 (2H. d) . 7. 58 (2H. m) . 7. 87 (2H. d) . 8. 89 (1H. d) . 13. 49 (1H. s) .

実施例65: <u>5・{2・アセチルアミノ・2・</u> (N. N・ジ (n・プロピル) カルバモイル| エ チル) 2・{(3・メチル・4・メトキシ・2・ ピリジル) メチルスルフィニル} ベンズイミダゾ

NMR (DMSO-d₆) δ:

イミグリール

NMR (DMSO-d6) &:

NMR (DMSO-d6) 6:

2. 51·2. 55 (6H, s), 2. 83 (3H, s), 2. 99 (3H, s), 3. 21 (2H, m), 4. 61 (2H, dq),

NMR (DMSO-d₆) δ:

0. 75 (6H)、1. 22-1. 52 (4H)
1. 77 (1. 5H. s)、1. 79 (1. 5H. s)、2. 59 (6H)、2. 90 (1H. m)、2. 95-3. 10 (4H)、3. 15 (1H. m)、4. 48 (1H. d)、4. 76 (1H. d)、4. 90 (1H. m)、6. 97-7. 63 (7H)、8. 32 (1H. br. s)。
実施例も7: 5・(2・エトキシカルボニル・2・(p・フロルベンソイル) アミノエチル)・2・「(3. 5・ジメチル・4・メトキシ・2・ビリジル) メチルスルフィニル] ベンズイミダゾール

NMRスペクトルデータは、実施例17の化合物 のスペクトルデータと一致していた。

東範例68: 5・【2・エトキシカルボニル・
2・(ロ・クロルベンソイル) アミノエチル)・
2・(13・メチル・4・(2, 2, 2・トリフルオロエトキシ)・2・ピリジル1 メチルスルフィニル) ベンズイミグソール

NMR (DMSO-d6) &:

1. 18 (3H, t), 2. 17 (3H, s), 3. 17-3. 52 (2H), 4. 11 (2H, q), 4, 65-4, 91 (3H), 7, 05 (1H), 7.25(1H), 7.50(1H), 7. 52 (2H. d) , 7. 62 (1H) , 7.83(2H, d).8.27(1H).

8.96(1H.d).

実施例69: 5-【2・エトキシカルボニル・ 2 - (ロ・クロルベンソイル) アミノエチル)・ 2 - [2 · (N. N · ジメチルアミノ) ベンジル スルフィニル] ペンズイミダゾール

NMR (DMSO-d6) 8:

1. 30 (3H), 2. 60 (6H),

3. 30-3. 45 (2H), 4. 22 (2H),

4.43 (1H.m),4.79 (1H.m),

5. 10 (1H. m), 6. 63 (1H),

6. 95-7. 70 (10H).

実施例70: 5・【2・エトキシカルポニル・ 2 · (p·クロルベンソイル) アミノエチル) ·

3.86(3H, s), 4.06(2H, q), 4, 49 (1 H, m), 4, 73 (2 H, q), 6. 95 (1 H, d), 7. 1-7. 6 (3 H. m) 、8.06 · 8.24 (1 H, d) 、 8. 34 (1H, m), 13. 49 (1H, s). **火施例72: 5・(2・アセチルアミノ・2・** エトキシカルポニルエチル)・2・〔2・(N. N - ジメチルアミノ)ペンジルスルフィニル)ペ ンズイミグゾール

NMR (DMSO-d6) &:

1. 31 (3H. t), 1. 80 (3H. s), 2.60(6H, s), 3.02(1H, m), 3. 13 (1 H. dd) . 4. 06 (2 H, m) . 4. 45-4. 53 (2H, m), 4. 77 (1 H. dd), 7. 03 (1 H. t), 7. 10-7. 65 (6H, m), 8. 33 (1H, d), 13, 48 (1H, br. s).

実施例で3: 5・【2・(5・メチル・2・オ キソ・1、3・ジオキソール・4・イル) メトキ シャルポニル・2 ・ (ロ・クロルベンソイル) ア

2 - { (4・シクロプロピルメトキシ・2・ピリ ジル) メチルスルフィニル) ペンズイミダソール NMR (DMSO-dA) &:

0. 26 (2H, m), 0. 55 (2H, m), 1. 07-1. 20 (4 H. m) . 3. 17-3. 34 (2H, m), 3. 63-3. 77 (2 H, m), 4. 12 (2H, q), 4. 56 (1 H, dd), 4, 63-4, 72 (2H, m), 6. 78 (1H, d), 6. 82 (1H, m), 7. 23 (1 #) . 7. 52 (2 H. dd) . 7. 62 (1 H) 、7. 80 (2 H, dd) 、 8. 27 (1 H. m), 8. 93 (1 H. d). 実施例71: 5-(2-アセチルアミノ・2-エトキシカルポニル)・2・【(3・メチル・4 - メトキシ・2・ピリジル) メチルスルフィニル] ベンズイミグゾール

NMR (DMSO-d₆) δ :

1. 10 · 1. 12 (3H, t) . 1. 80 (3H, s), 2. 13·2. 18 (3H, s), 3. 0-3. 5 (2H, m) . 3. 85.

ミノエチル)・2・〔(3・メチル・4・メトキ シ・2・ピリジル) メチルスルフィニル) ベンズ イミグソール

NMR (DMSO- d_6) δ :

2. 11 (3H, s), 2. 50 (3H, s), 3. 25-3. 35 (2H) . 4. 68-4. 8 (3H), 4, 94-5, 05(2H), 6, 9 -8. 25 (5H) 、7. 52 (2H, d)、 7.83(2H, d), 9.01(1H, d). 実施例74: 5・【2・(5・メチル・2・オ キソ・1、3・ジオキソール・4・イル) メトキ シカルポニル・2・(p・クロルベンソイル)ア ミリ) ベンジルスルフィニル] ベンズイミダゾー

NMR (DMSO-d6) &:

2. 13 + 2. 14 (3 H, s) - 2. 31 (3H, s), 2, 58+2, 70 (3H, s), 3. 2-3. 4 (2H, m), 4. 45 (1H. m), 4, 75 (1H, m), 5, 02 (3H,

m) . 6. 9-7. 9 (7H) . 7. 51 (2H. . d) . 7. 82 (2H. d) . 8. 99 (1H. m) .

実施例75: 5・ [2・アセチルアミノ・2・
 (5・メチル・2・オキソ・1、3・ジオキソール・4・イル)メトキシカルポニルエチル)・2
 (3・メチル・4・メトキシ・2・ピリジル)メチルスルフィニル)ベンズイミダソール

NMR (DMSO-d6) 6:

1.80・1.8 (3H, s)、2.10・
2.11 (3H, s)、2.15・2.19 (3
H, s)、3.10 (2H, m)、3.86 (3
H, s)、4.53 (1H, m)、4.73・
4.93 (2H, ABq)、4.96・5.04
(2H, s)、6.94・6.96 (1H, d)、7.15-7.90 (4H)、8.08・
8.26 (1H, d)、8.42 (1H, dd)。
火斑倒76:5・(2・アセチルアミノ・2・(5・メチル・2・オキソ・1.3・ジオキソール・4・イル)メトキシカルボニルエチル)・2

4.69 (2H, dq)、7.10 (1H, d)、7.45 (4H, m)、7.72 (2H, d)、7.95 (1H, d)、8.17 (1H, s)、13.65 (1H, br.s)。
実施例78: 5-(2-カルボキシ・2-(p

・クロルベンソイル) アミノエチル) ・2・ ((3・メチル・4・(2, 2, 2・トリフルオロ エトキシ) ・2・ピリジル1 メチルスルフィニル) ベンズイミダソール

NMR (DMSO-d 6) 5:

2. 20 (3H, s), 3. 15 (1H, q),
3. 41 (1H, m), 4. 25 (1H, m),
4. 55 (1H, m), 4. 79 (1H, m),
4. 87 (2H, q), 6. 96 (1H, d),

7. U6 (1H, d), 7. 35 (1H, d), 7. 38 (1H, s), 7. 45 (2H, d),

7. 72 (2H. d), 7. 86 (1H. d), 8. 31 (1H. d).

天施例での: <u>5 - (2 - カルポキシ・2 - (p</u> - クロルベンソイル) アミノエチル) - 2 - <u>(2</u>

・ (2 · (N. N · ジメチルアミノ) ベンジルス ルフィニル] ベンズイミダゾール

NMR (DMSO-d6) &:

1.80·1.81(3H.s), 2.12
(3H.s), 2.61·2.62(6H.s),
3.10(2H.m), 4.54(1H.m),
4.62·4.92(2H.q), 4.96·
5.01(2H.s), 7.0-7.9(7H),
8.42(1H.m).

以下、実施例67~72の化合物を実施例12 と同様に脱エステル化し、精製することにより実 施例77~81の環记化合物を得る。

大徳例77: 5· (2·カルボキシ·2· (p ·クロルベンソイル) アミノエチル) · 2· ((3, 5·ジメチル・4・メトキシ・2・ピリジ ル) メチルスルフィニル) ベンズイミダソール

NMR (DMSO-d₆) δ:

2. 15 · 2. 17 (3 H. s) · 2. 19 (3 H. s) · 3. 1 - 3. 4 (2 H. m) · 3. 66 (3 H. s) · 4. 30 (1 H. m) ·

- (N. N・ジメチルアミノ) ベンジルスルフィ ニル) ベンズイミダゾール

NMR (DMSO-d₆) &:

2.60(6H.s)、3.15-3.40
(2H)、4.22(1H,m)、4.42(1H,q)、4.68(1H,q)、6.95-7.43(6H)、7.45(2H,d)、7.72(2H,d)、7.83(1H)。

大徳例80: 5・[2・カルボキシ・2・(ロークロルベンソイル) アミノエチル)・2・(ロークロルベンソイル) アミノエチル)・2・(ロークロルベンソイル) パンズイミグソール

NMR (DMSO= d_6) δ :

0. 25 (2H, m), 0. 54 (2H, m),
1. 14 (1H, m), 3. 32 (2H, m),
3. 71 (2H, m), 4. 27 (1H, m),
4. 56 (1H, dd), 4. 64 (1H, dd),
6. 77 (1H, s), 6. 84 (1H, dd),
7. 09 (1H, d), 7. 43 (2H, m),
7. 46 (2H, d), 7. 72 (2H, d),

7. 91 (1 H. d) 、8. 28 (1 H. d)。 実施例81: <u>5 · (2 · アセチルアミノ・2 ·</u> カルポキシエチル) · 2 · ((3 · メチル・4 · メトキン・2 · ピリジル) メチルスルフィニル) ベンズイミダゾール

NMR (DMSO-d6) &:

1. 77 · 1. 78 (3 H. s) · 2. 16 · 2. 17 (3 H. s) · 2. 9 - 3. 6 (2 H. m) · 3. 86 (3 H. s) · 4. 15 (1 H. m) · 4. 62 (1 H. d) · 4. 77 (1 H. dd) · 6. 87 - 7. 44 (4 H) · 8. 25 · 8. 27 (1 H. d) •

天施例82: <u>5・(2・アセチルアミノ・2・カルポキシエチル)・2・[2・(N. N・ジメチルアミノ) ベンジルスルフィニル</u>] ベンズイミダソール

NMR (DMSO-da) 6:

1. 77 (3H, s), 2. 62 (6H, s), 3. 11 (2H, dq), 4. 12 (1H, q), 4. 47 (1H, dd), 4. 74 (1H, dd)

100mM塩化カリウム25μ1および25mM
アデノシン3リン酸50μ1を含むpH7.4の設面液300μ1を添加して37℃で15分間反応させ、ついで遊離してくる無機リン酸をJukka K.Heinonen らの方法(Anal.Blochem.113.313-317.1981)により比色定量(390-420mm)することにより求めた。酵素阻害率(%)は5mM塩化カリウムを加えた場合と加えない場合の無機リン酸の量の歪を求め、これを被験化合物を添加しない対照実験の固定値における百分率で表示した。各種化合物について得られた狙害効果は第1表に示す通りであった。

7. UU-7. 46 (8H) •

C: 战験例

(1) H * + K * - A T P ase 阻害活性 プタ別より周裂したH* + K* - A T P ase (タンパク量:10μg) を用いて、この肝薬 10 4 1を含有する溶液19541に被験化合物 5μlを添加し、これを37℃で30分間反応さ せた後、反応被中のH* + K* - ATPase の残 存活性を測定することにより、被化合物のH*+ K - ATPase 阻害活性の試験を実施した。被 験化合物は、予めジメチルスルホキシドに溶解し たものを用い、反応系における被験化合物の浪皮 が 1×10^{-5} モル浪皮になるように加えた。また、 酵素反応は、2mMピペラジン・N. N′・ビス (2・エタンスルホン酸)を含むパイプス・トリ ス(2・アミノ・2・(ヒドロキシメチル)・1. 3.プロパンジオール】護街液(Pipes-Tris-buf fer)中でpH6、1およびpH7、4にて行い、 H⁺ + K⁺ - AT Pase の残存活性は、得られた 反応波に25mM塩化マグネシウム40μl、

=	1	裘

	H * + K * -	ATPase
被験化合物	pH7. 4	pH6. 1
実施例21の化合物	94.6	96.6
実施例78の化合物	29.4	85.0
実施例79の化合物	33.1	81.6
実施例80の化合物	54.6	99.3
実施例81の化合物	60.7	95.0
実施例82の化合物	20.4	60.5
実施例73の化合物	78.8	87.8
実施例75の化合物	65.8	90.8
実施例18の化合物	13.4	43.1
実施例59の化合物	45.8	80.1
実施例63の化合物	89.3	99.1
実施例61の化合物	0	49.1
実施例62の化合物	13.9	84.2
実施例65の化合物	78.9	93.0
オメブラゾール	55.5	98. 2
NC-1300	90.3	100

(2) 水浸拘束ストレス潰瘍に対する作用

Vistor系域性ラット(7週齢にて日本チャールス・リバー株式会社より購入)を1週間の予確調育ののち、体重約200gのものについて水浸ストレス濃弱抑制効果の実験を行なった。被験化合物を0.5%カルボキシメチルセルロース水溶液に均一に懸濁し、10gg/Kg、30gg/Kgの投与量で経口投与した。

ストレスの負荷は、動物を18時間絶食させたのち梅東ゲージに収容し、20~22℃の水中に胸骨剣状突起まで浸すことにより行い、6時間の梅東水浸ストレスを施した。被験化合物の投与した。被験化合物の投与した。不トレス負荷後、動物はすべて頸椎脱臼により短殺し、胃を摘出し、胃の内に5%ホルマリン液に約30分間浸し、さらに5%ホルマリン液に約30分間浸し、その後大学側によれた。標本に認められた。標本に認められた点状および線状の潰瘍係数(Ulcer Indox)を求め、その和より潰瘍係数(Ulcer Indox)を求め、

抑制効果を検討した。

0.5%カルボキシメチルセルロース水溶液を 近口投与した対照群と比較した結果、投与量10 mg/kgで、実施例21、81、82の機配化合物 を各々、β・サイクロデキストリンとモル比1: 1で混合し割製した化合物を近口投与した群に於 て、いずれも抑制効果が認められた。

出版人代理人 佐 籍 一 進

第1頁 ⁶ ③Int	.CI	. 3	A 15		識別記号		宁内整理番号	·
// A 6	į K	31/	415 44		ACL			
⑫発	明	者	平	沼	豊		神奈川県横浜市港北区節岡町760番地	明治製菓株式会社
0,-	明	者	憩	岡	崇	±	菜品研究所内 神奈川県横浜市港北区師岡町760番地	明治製菓株式会社
@発	明	者	平	野	文	也	薬品研究所内 神奈川県横浜市港北区師岡町760番地	明治製菓株式会社
@発	明	者	湯	田	康	膀	薬品研究所內 神奈川県横浜市港北区師岡町760番地	明治製菓株式会社
億発	明	者	西	尾	元	宏	菜品研究所内 神奈川県横浜市港北区師岡町760番地	明冶製菓株式会社
⑰発	明	者	町	並	智	也	薬品研究所內 神奈川県横浜市港北区師岡町760番地 薬品研究所內	明治製菓株式会社
個発	明	者	柴	原	聖	至	樂品研究所內 神奈川県横浜市港北区師岡町760番地 薬品研究所內	明治製菓株式会社
②発	BÈ	者	#	上	Æ	古	藥品研究所內 神奈川県横浜市港北区師岡町760番地 秦品研究所內	明治製菓株式会社